PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-002665

(43)Date of publication of application: 06.01.1995

(51)Int.CI.

A61K 31/38 A61K 31/385 A61K 35/78 C07D333/08 C07D333/12 C07D333/16 C07D333/18 C07D333/20 C07D333/22 C07D333/24 C07D333/28 C07D333/38 C07D333/40 C07D333/54 C07D333/76 C07D333/76 C07D339/08 C07D409/06 C07D409/06 C07D409/06 C07D493/10

A61K 31/38

(21)Application number : 03-218295

(22)Date of filing:

29.08.1991

(71)Applicant: IND TECHNOL RES INST

(72)Inventor: CHO KINTOKU

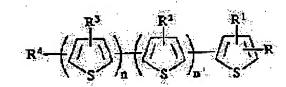
RYU MANKO CHIN KOKUBO RIN FUNRAN GO EISAN

(54) MEDICINAL AGENT COMPRISING THIOPHENE-BASED COMPOUND AND ITS PHARMACEUTICALLY ALLOWABLE SALT

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a medicinal agent having antiphlogistic, antiviral, immunoregulating or cancer—inhibiting actions by containing thiophene—based compound as an effective ingredient.

CONSTITUTION: This medicinal agent is brought to contain a thiophene-based compound of the formula [R and R1 to R4 are each OH, OR5, COR5, COOR5, CN, NO2, H, a halogen, (C=C)m-(CH=CH)m, R7, etc.; R5 and R7 are each H, an alkoxy, an alkoxymethyl, an alkoxycarbonyl, CN, NO2, an epoxy, etc.; (n) and (n') are each 0-3; (m) and (m') are each 0-6] and its salt as effective ingredient. The compound of the formula is obtained by extracting Echinops grijisii, which is a medicine of the Compositae, or chemically synthesizing and can be formulated in oral and nonoral formulations.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 29.08.1991 [Date of sending the examiner's decision of rejection] 03.12.1996

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application

converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]2805006[Date of registration]24.07.1998

[Number of appeal against examiner's decision of

09-03444

rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision 03.03.1997 of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-2665

(43)公開日 平成7年(1995)1月6日

(51) Int.Cl. ⁸		識別記·	号	庁内整	理番号	F	I					技術表示箇所	
A61K	31/38	ABB		9454-4	łC								
		ABE		9454-4	IC .								
•	31/385	ADY		9454-4	łC								
	35/78	ADU	T	8217-4	łC								
C07D	333/08	•											
		•			審查請求	有	· 請求項	質の数7	OL	(全 59	頁)	最終頁に続く	
(21)出願番号	}	特願平3-2182		-		(71)出願人	390023	582				-
(,,,	-							財団法	人工業	技術研究	院		
(22)出顧日		平成3年(1991) 8月	129∃		•				東鎮中興	-	₹195號	
						(72)	発明者	張錦		:			
						•		台湾新	竹市光	復路二段	321號	(番地なし)	
						(72)	発明者	劉萬			\$1		
		•						台灣新	竹市光	復路二段	321號	(番地なし)	
		• .				(72)	発明者	陳 國	謀				
		• *		. •	•==	• ' '		台湾新	竹市光	復路二段	321號	(番地なし)	
				•		(72)	発明者	林芬				50.00	•.
										復路二段:	321鍵	(番地なし)	
					,]	(74)	代理人	弁理士			(4) 2		
						(74)	代理人	弁理士	伊東	忠彦	(A) 2	(名)	

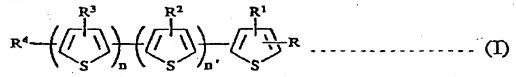
(54) 【発明の名称】 チオフェン系化合物及びその薬理的に許容できる塩類よりなる医薬

(57)【要約】 (修正有)

【目的】 チオフェン系化合物及びその薬理的に許容できる塩類よりなる医薬品を提供する。

【構成】 一般式(I)を有するチオフェン系化合物及びその薬理的に許容できる塩類よりなり、消炎、抗ウィルス、免疫調節又は制癌に使用される医薬品。

最終頁に続く



[式中、R, R¹, R², R³, R⁴ はH, OH, OR 5 , COR 5 , COOR 5 , CN, NO2、水素、ハロゲン、 $^-$ (C \equiv C) $^-$ m $^-$ (CH=CH) $^-$ m $^-$ 等を示し; $^-$ R $^-$ 7 は水素、アルコキシ、アルコキシメチ

ル、アルコキシカルボニル、CN, NO2、エポキシ等を示し; n, n' は 0, $1 \sim 3$ の整数; m, m' は 0, $1 \sim 6$ の整数である〕

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)

(式中、R,R1,R2,R3,R4 は、H,OR5,(CHR5)m OR6,CHO,CH $(OR^5)_2$, COR^5 , $COOR^5$, $OCOR^5$, CN, NO_2 , NR^5R^6 , $CONR^5R^6$, CH=N-R⁵, SR⁵, CSR⁵, SOOR⁵, CSOR⁵, CSR⁵, (CHR⁵)。NR⁶R⁷, ハロゲ ン、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、未置換 又は置換アリール基又はヘテロアリール基、(CHOR⁵)。 R^6 , $(CR^5 = CR^6)_m - CR^7 = CR^8 R^9$, $(C \equiv C)_m \cdot R^5$, $(C \equiv C)_m -$ (CR5=CR6) R7を示し、R5,R6,R7,R8,R9は、H,OR10,(CHR 10) m OR11 ,CHO,CH(OR10) 2 ,COR10 ,COOR10 ,OCOR10 ,CONR10 R¹¹ .NO₂ ,CN,ハロゲン、エポキシ、PO(OR¹⁰)₂ ,NR¹⁰ R¹¹ , アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、未置換又は 置換アリール基又はヘテロアリール基を示し、R®及びR® は-COO-C(R¹⁰)2-OCOを示し;R¹⁰,R¹¹ はH,アルキル基、 アルカノル基、未置換又は置換アリル基又はヘテロアリ ール基を示し:n.n'は0.1.2.3 であり、m.m'は0.1.2.3. 4.5.6 である)を有するチオフェン系化合物及びその薬 理的に許容できる塩類よりなり、免疫調節、消炎、抗ウ イルス、抗腫瘍、或いは制癌に使用されることを特徴と する医薬。

【請求項2】 チオフェン系化合物は、天然植物から抽出され、或いは化学合成法により合成されたチオフェン系化合物を含んだことを特徴とする請求項1記載の医薬

【請求項3】 チオフェン系化合物は、菊科植物から抽出されたことを特徴とする請求項2記載の医薬。

【請求項4】 チオフェン系化合物は、山防風(Echinops grijisii) から抽出され、又は分離されたことを特徴とする請求項3記載の医薬。

【請求項5】 チオフェン化合物を含む菊科植物の抽出物を免疫調節、消炎、抗ウイルス、抗腫瘍、制癌に使用することを特徴とする医薬。

【請求項6】 菊科植物の抽出物は、有機溶媒によって抽出した抽出物を含むことを特徴とする請求項5記載の 医薬。

【請求項7】 有機溶媒は、エーテル類、エステル類、アルコール類、ケトン類或いはこれら溶媒の混合物であることを特徴とする請求項6記載の医薬。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、チオフェン系化合物及びその薬理的に許容できる塩類よりなる医薬に関し、特に菊科植物から抽出されたチオフェン系化合物を消炎、抗ウイルス、免疫調節、及び制がんに医学として使用することに関するものである。

[0002]

【数1】

【従来の技術】近年、免疫学の発展は、十分進んでおり、免疫系統の構成が詳細に了解されると共に、免疫細胞の間の関係、およびそれらの相互に依存し合う調節メカニズムも相当に認識されてきた。

【0003】白血球中のマクロファージは、免疫の調節においては、それ自身のもつ破壊性以外、免疫調節に関与する多種類の蛋白因子、例えばインターロイキンー1(IL-1),腫瘍懐死因子(TNF)等を釈出し、これら因子が免疫調節メカニズムと、発炎の代謝の調節、および成長の制御等の面において、重要な役割を演じている。

【0004】その上、生体内、周辺の白血球において、Tリンパ球がリンパ球数の70%を占め、リンパ腺においてもさらにリンパ球数の80%を占めている。免疫系統には、Tリンパ球が特異性の抗原に対して、特異性の感応を有し、それの釈出したインターロイキン-2(IL-2)及びインターフェロン(IFN)は、他の免疫細胞の活性化、分裂増殖等の生体内の抗ウイルスと制癌作用に対して有利な影響があり、免疫効能を発揮できるものでもある。

【0005】インターフェロン(IFN)は多彩な生体内活性を有し、各種類の免疫反応を促進することができ、例えばマクロファージの破壊性の促進、ナチュラルキラー細胞(NKー細胞)の活性の増強、キラーK細胞、キラーT細胞の活性の増強等の面においては、有利な影響があり、又、抗体に対しても調節作用を有し、これら事実から見て、それが免疫細胞の間に作用する重要な中間媒介物とも言える。

【0006】本発明者は、かつて文献調査を行い、その結果、多くのチオフェン誘導体がヒト用或いは動物用ベンゼン誘導体薬物の等効薬物として合成、研究されてきたことは明らかになっている。ジェフリービープレス氏の著述したPharmacologically Active Compounds Vol. 44, PartI, Chapter V(John Willey & Sons Co. 1985年出版)には、上記合成と研究についての知識が広汎に論じられている。これらのチオフェン系誘導体は、殆どベンゼン系誘導体に比して薬理学上の効能が低いので、正式に市場に登場していない。

【0007】一方、ビチオフェン誘導体については、係わる薬理学上の活性の報告が数少なく、報告された各種のビチオフェン誘導体の抗菌性は、いずれも強くないのである。それらの構造と記載文献は、以下の通りであ

る。 【0008】 【数2】

M.N. Zemtsova, P.L. Trakhtenberg, A.E. Lipkin and T.B., Ryskina, Khim Farm Zh., 7(8), 13(1973)

 R^1 , $R^2 = NO_2$, CHO

R = H, Me, Et

K.I. Vakhreeva, A.E. Lipkin, T.B. Ryskina, and N.I. Skachkova, Khim-Farm. Zh, 7(3), 24(1973)

$$X \xrightarrow{\mathcal{C}_{S}} NO_{2}$$
CHINR

K.I. Vakhreeva, M.G. Viderker, P.I. Buchin, A.E. Lipkin and T.B. Ryskina, Khim-Farm, Zh, 6(1), 24(1972)

 $X = H, 5'-NO_2, 3'-NO_2$

R = o-Cl, o-Br, o-OMe, o-, m-, p-Me, o-, p-OH, o-, m-, p-CO₂HC₆H₄-, derivatives, Pyridyl, Ph, 1,3,4-Trizaol-1-yl

【0009】本発明者らが行った文献調査によると、天然界における高等植物には、単に菊科の植物が広汎にチオフェン誘導体を含むことが明らかになった。菊科植物は、全世界に分布しており、約1000属、20000種類以上もある。中国では、薬物として用いられる菊科の植物は、約66属、230種類ぐらいある。それらは、治療上、殆ど似たような薬効を有し、消熱解毒、腫引き、鎮痛、癰、腫、瘡引き等に用いられる。科学的に40

研究、分析を行った結果、これら薬物は、いずれもチオフェン誘導体を含み、解明された構造は、以下の169 種類が知られている。

【0010】菊科の植物由来の薬物に含まれる天然のチオフェン誘導体

 C₁₀ - アセチレン由来のチオフェン誘導体 【0011】

【数3】

【0012】2. C13、アセチレン由来のチオフェン誘 導体

A. トリデカペンタイン(Trideca Pentayn eye) からの

Me
$$\sim$$
 CEC-CH=CHCH₂OR trans

11 R = Ac
12 R = iVal

モノチオフェン誘導体

[0013]

【数4】

$$Mc[C=C]_2 - C=C-CH=CH_2$$

$$H[C=C]_2$$
 S
 S
 $C=C-CH-CH_2$
 R
 R'

32 $R = R' = OH$

33 $R = OH, R' = CI$

34 $R = OH, R' = OMe$

【0014】B. (トリデカペンタイン) 由来のビチオ 30 【0015】フェン誘導体 【数5】

20 R = R' = OH 21 R = R' = OAc 22 R = CI, R' = OH 23 R = CI, R' = OAc 24 R = OH, R' = CI 25 R = OAc, R' = CI 26 R = OH, R' = OAc 27 R = OAC, R' = OH 28 R = OH, R' = OMe 29 R = H, R' = OH 30 R = H, R' = OAc

37 R = R' = OH 38 R = R' = OAc 39 R = OH, R' = Cl

HOCH₂C=C - (C=C)₂-CH=CH₂

HC=C ____S __ |C=C|_2-CH-CH_2 OH CI

42 R = Me 47 R = CH_2OTigl 43 R = CH_2OH 48 R = CH_2OSen

49 R = CHO

44 $R = CH_2OAc$

50 R = H

45 $R = CH_2OiBu$

46 R =
$$CH_2OAng$$

$$\mathsf{Me} = \left(\begin{array}{c} \mathsf{Me} \\ \mathsf{S} \end{array} \right) = \mathsf{C} = \mathsf{C} - \overset{\mathsf{CH}}{\mathsf{CH}}_2 \\ \overset{\mathsf{C}}{\mathsf{R}} & \overset{\mathsf{C}}{\mathsf{R}}' \end{array}$$

51 R = R' = OAc 52 R = OH, R' = Cl 53 R = H, R' = OH 54 R = H, R' = OAc

55 R = R' = OH 56 R = R' = OAc 57 R = OH, R' = OAc 58 R = OAc, R' = OH

59 R = OH, R' = OiVal 60 R = OH, R' = Cl

61 R = H, R' = OH 62 R = H, R' = OAc 63 R = H, R' = OiVal

64 R = Ac 65 R = iVal

$$C = C - CH = CHOR$$

бб trans

67 cis

$$\left\langle S\right\rangle = \left\langle S\right\rangle = \left$$

69 (2,2'-cis) 70 (2,2'-trans)

[0016]

【数6】

【0017】 C. (トリデカペンタイン) 由来のターチ

オフェン誘導体

RC=C
$$S$$
 $C=C$ S S $R = Mc$ S $R = CH2OH S $R = CH2OAc$ S $R = CHO$$

12

【数7】

[0018]

108 R = H

110 trans

109 R = Me

【0019】D. トリデカ(Trideca) -1. 11ジエン (Dien)-3. 5. 7. 9-テトライン (Tetrayne) 由来 のチオフェン誘導体

【0020】 【数8】

. .

30

$$S = \frac{1}{S} - C = C - C + C = C$$
121 R = CH₂OH
122 R = CHO

16

RCH=CH-C=C
$$\longrightarrow$$
 C=C-CH=CH₂ trans 117 P - Ma

RCH=CH-[C=C]₂
$$\longrightarrow$$
 CH-CH₂
trans OR OR'
116 R = R' = H
117 R = R' = Ac
118 R = H, R' = Ac

【0021】E. トリデカー1. 3ージエンー5. 7. 9. 11ーテトライン由来のチオフェン誘導体 【0022】 【数9】

$$MeCO - \begin{cases} OH \\ 127 \end{cases}$$

$$R[C=C]_2 - \begin{cases} CH_2CH - CH - CH_2OMe \\ 129 R = H \end{cases}$$

$$R = \begin{cases} OH \\ 129 R = H \end{cases}$$

$$R = \begin{cases} OH \\ 129 \\ C = C - CH \end{cases}$$

$$|C = C - \langle \rangle - C = C | C + C + |_2 + C = C | C + C + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 + |_2 +$$

$$R = C = C[CH = CH]_2 CH_2 CH_2 OR'$$

131 R = H, R' = H 132 R = H, R' = Ac

$$\mathsf{R} = \left(\begin{array}{c} \mathsf{C} \\ \mathsf{S} \end{array} \right) - \mathsf{C} = \mathsf{C} - \mathsf{C} \mathsf{H} = \mathsf{C} \mathsf{H} - \left(\begin{array}{c} \mathsf{C} \\ \mathsf{O} \end{array} \right)$$

133 R = Me

135 R = Me 134 R = CH_2OH , cis 135 R = CH_2OAc , trans 136 R = CH_2OAc , cis 137 R = CH_2OAc , cis

138 R = CHO, trans 139 R = CHO, cis 140 R = H, trans 141 R = H, cis

144 R = H

145 R = $HO(Mc)_2CH_2CQ$

、【0025】3. C14 ーアセチレン由来のチオフェン誘 導体

[0026] 【数11】

C=C[CH=CH]2CH2CH2CH2CH2OR'

146 R = Mc. R' = H 147 R = R' = H 148 R = H. R' = Ac

150 R = Me

C=CICH=CH1;COE

154 trans, trans

C=C[CH=CH)2CH(OH)E

156 trans, trans

【0027】4. C13 - アセチレン由来の二硫化物誘導体

30 【数12】

$$McC=C \longrightarrow \{C=C\}_2CH=CH_2$$

$$166$$

$$Mc[C\equiv C]_2 \xrightarrow{S-S} C\equiv CCH=CH_2$$
167

$$\begin{array}{c} \text{MeC=C-} \\ \text{S-S} \\ \text{trans} \\ 169 \end{array}$$

[0029]

菊科植物に含まれるチオフエン系化合物

菊科植物

チオフエン化合物

参考文献

Vernonieae

[CH=CH]3COR

-C=C-CH=CHCHCHCOEt

-- C#C-CH=CHCH₂CH₂CHE≀ OR

160 R = NHCH₂CHMe₂

164 R = N

CH₂(CH=CH)₂CONHCH₂CHMe₂ trans, trans

[0028]

	,	
23		24
Ethulia conyzoides	18	· 2
Pseudostifftia kingii	112	60
Vernonia anisochaetoides	35	41
V.grandiflora	35	18
V.saltensis	18	48
Eupatorieae		
Ageratina glabrata	5 .	10
Liatris pycnostachya	4 .	9
L.scariosa	4	9
L.spicata	4	. 9
Mikania scandens	18,167	2
Inuleae		
Athrixia arachnoidea	108	49
Bellida graminea	50	18
Blumea lacera	35	50
B.viscosa	35	18
Buphthalmum grandiflorum	42-44	51
B.salicifolium	42,45	51
Calocephalus citreus	18 -	52
Helichrysum acutatum	130	53
H.panduratum	130 .	36
H.polycladum	108	54
H.populifolium	35	54
H.splendidum	108	55
H.tenuifolium	126,127	36
H.trilineatum	56,126	55
Lasiopogon muscoides	35	18
Leontonyx squarrossus	20	56
Macowania cf.hamata	18	57
Pluchea camphorata	35	18
P.dioscorides	18,20,22,23	2
P. foetida	18,35	58
P.indica	18,20,22,23	2
P.odorata	18,19,35,40	59
P. suaveolens	18,19,27	16
P. tomentosa	. 18	18
Pterocaulon virgatum	24,39,41,52,60	21
Schoenia cassiniana	19,44,50	18
Sphaeranthus indicus	35	2
Stoebe vulgaris	18	56
Tessaria absinthioides	18	61
T.integrifolia	50,108	61
Bachylaena discolor	35	18
Tarchonanthus camphoratus	35	14
T.trilobus	35	62
Heliantheae		
Ambrosiinae	05.100	4"
Ambrosia artemisiifolia	35,166	45
A.eliator	35,166	45
A.chamissonis	166	63

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
25 _.		26
A.cumanensis	35,166	63
· A.trifida	18,35,166,169	18,45
A.trifoliata	18,35,166	45 .
Iva xanthifolia	35,166	45
Melampodiinae		
Melampodium divaricatum	124,169	64
M.longifolium	124,169	45
M.paludosum	124	2
M.rhomboideum	124	2
Milerinae	·	
Guizotia abyssinica	112	2
G.oleifera	112	22
Milleria quinquefolia	167	2
Rudbeckinae		
Rudbeckia amplexicaulis	42-44,124,125	14,22
R.bicolor	124,169	45
R.fulgida	18,35,22	2
R.hirta	124,169	45
R.laciniata	124,169	65
R.newmannii	124,169	2 ·
R.nitida	124	65
R.speciosa	124,169	45
R.sullivantii	124,169	2
R.triloba	35,40	22
Zaluzaniinae	,	
Zaluzania discoidea	19	18
Ecliptinae		
Aspilia eggersii	112	. 18
A.montevidensis	35	2:
A.parvifolia	35	18
Eclipta alba	18,50,102	15,18,66
E.erecta	18,24-26,31,33,42-48,	15,107
	60,65,100-108	
Engelmannia pinnatifida	20	18
Flourensia cernua	18	67
F. resinova	18	18
Oyedaea boliviana	18,167	68
Podachaenium eminens	35,37	69
Steiractinia sodiroi	167	18
Verbesina alata	18,167	2 .
.V.alternifolia	18	71
V.boliviana	18	70
V.cinerea	18,167	70
V.latisquamata	35,167	71
V.occidentalis	35,167	72
Wedelia forsteriana	35,42-44	73
W.grandiflora	35	74
W.paludosa	35	2
W.triloba	35	74
Zexmenia hispida	18,167	75
•		

21		. 20
Helianthinae		
Viguiera stenoloba var.chih	uahense 74	76
Neurolaeninae		
Calea pilosa	42,44,72	77
Coreopsidinae		
Bidens connata	112,123	35
B.ferulaefolia	116	78
B.frondosa	123	2
B.maximowicziana	112	79
B.pilosa	17	12
B.radiata	123,125	78
Coreopsis bigelowii	116	2
C.grandiflora	115,151,152	22,41
C.nuecensis	152,153	42
C.parvifolia	18,35	80
C.saxicola	115	18 .
C.verticillata	145	81
Thelesperma simplicifolium	112	18
Coulterellinae	ur.	
Coulerella capitata	35	18
Pectidinae		
Dyssodia acerosa	49,61,62,83,100,101,108	24
D.anthemidifolia	43,44,50,61,62,91,109	26
D.decipiens	42,50,62,100,108,109	82
D.papposa	62,108,109	24
D.setifolia	44,50,51,53,56,59,61,62	26
D.setifolia var.setifolia	50,61,62,108	18
Hymenantherum tenuifolium	50,61,62	82
Porophyllum lanceolatum	50,61,62,108	82
Flaveriinae	43,44,50	2
Flaveria australasica	50,55,108	18
F.bidentis	44,50,56,108	18
F.campestris	44,50,55,56,108	84
F.chloraefolia	44,50,56,62,108	18
F.pringlei	44,108	23
F. repanda	44,108	2
F.trinervata	•	
Madinae		
Achyrachaena mollis	18	14
Hemizonia corymbosa	35	14
Layia elegans	35	14
L.platyglossa	35	14
Baeriinae		
Eriophyllum caespitosum	18, 167	45
E.lanatum	18,167	85
E.staechadifolium	35,166	. 85
Lasthenia aristata	112-115	14
L.chrysostoma	112-115,168	46
L.coronaria	112-115,168	46
L.glaberrima	112 .	14

29		30
L.maritima	112-115	2
Chaenactidinae	·	
Arnica sachalinensis	18,50	2.
Chaenactis glabriuscula	18,167	2
Palafoxia hookeriana	35,166	2
P. texana	166	. 2
P.ruderale	50,54,56,64,108	27,82
Tagetes coronopifolia	50,108	18
T.elliptica	50,108	18
T.erecta	50,72,108	1,22,25
T.filifolia	50,108	18
T.grandulifera	50,60-62	2
T.gracilis	50,61,62,100,108	82
T.indica	50,62,108	2
T.lemmoni	50,108	18
T.lucida	50,62,108	2
T.microglossa	61,108	83
T.minuta	50,108	17
T.patula	50,70,62,108	82
T.pauciloba	35	2
T.signata	50,62	2
T.tenuifolia	50,108	18
T.tenuiflora	50,61,62,108	^{1.} 82
T.zypaquirensis	50	82
Thymophylla tenuiloba	50,61,62	82
Picradeniopsis woodhousei	112,168	24
Schkuhria abrotanoides	35,166	. 2
S. advena	35,166	45
S.multiflora	35,166	86
S.pinnata	35,166	87
S. advena	35,166	87 `
Gaillardiinae		• *
Gaillardia pulchella	108	2
Haploesthes greggii	50,61-63,67,108	24
Helenium tenuifolium	35	88
Hymenoxys robusta	35	18
Anthemideae	* · · · ·	
Achilea sudetica	140	89
Anacylus depressus	143	2
A.radiatus	7	90
A. tomentosus	162	43
Anthemis arvensis	143	91
A.austriaca	15,16	11
A.brachycentros	2	91
A.cupaniana	2	92
A.ersula	16	18
A.melanolepis	6	18
A.monantha	1,6,7	18
A.montana	2 .	91
A. punctata	2	91

31		32
A.punctata var.sicula	2	2
A.saguramica ·	13,154,155,156,160	7
A.scariosa	7	91 -
Argyranthemum foeniculaceum	165	2
A. frutescens	165	44
A.gracile	165	2
Artemisia.absinthium	3	5 .
A.arborescens	3,4,5	5,8
A.austriaca	7 .	2 .
Avcanariensis	- 3	93
A.koidzumii	149	94
A.ludoviciana	149	95
A.orientalis	149	2
A.princeps	160	2
A.purshiana	149	2
Artemisia reptans	149	18
-A.sieversiana	3	93
A.stelleriana	149	2
A.stolonifera	149	18
A.superba	141	. 2
A.verlotorum	6,7,10	2,18
A.vulgaris	6,7	2,18
Balsamita major	-149	96
Chamaemelum fuscatum	8,9,16,157	2,3,18,97
C.nobile	6,7	4
C.nobile var.discoides	7,10.	2
C.oreades	143,157	40 · ·
C.santolinoides	6,7	. 2
Chamomilla recutita	143	2 .
Chrysanthemum coronarium	165	99
Cladanthus arabicus	7	43
Colecstephus myconis	140	2
Cotula reptans	1	98
Diotis martima(Otanthus)	162-165	43
Glossopappus macrotis	131,132,142	37
Heteranthemis viscade hirta	149	96 .
Lepidophorum repandum	140	18
Matricaria caucasica	143,154,157,160,161	40.
M.maritima	6,144,155	18
M.maritima ssp.subpolare	157	18
M.tetragonosperma	143,154,155,157	18
M.trichophylla	8,143,154,157,160	40 ·
Osmitopsis asteriscoides	11,12	6
Pentzia suffructicosa	2	18
Plagius flosculosus	141	96
Santorina africana	141	2
S.chamaecyparissus	136,129,139,141	38
S.pectinata	136,141	18
S.pinnata	131,132,140,141	2
S.rosmarinifolia	136, 137, 109-141	39

84.85.88.91

50,66,108

18

19

B. rigida

B.robusta

E.commutatus

.		
	55-58,61,62,108	13
E.cornigerus	43,44,50,55,56,61,62,108	13
E.dahuricus	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
	55-58,61,62,108	13
E.exaltus	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
•	55-58,61,62,108	2
E.horridus	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
	55-58,61,62,108	13
E.humilis	18, 19, 22, 23, 29, 30, 43, 44, 50	
* *	55-58,61,62,108	2
E.niveus	43,44,55,56,61,62,108	13
E.persicus	18, 19, 22, 23, 29, 30, 43, 44, 50	
	55-58,61,62,108	13
E.ritro	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
	55-58,61,62,108	13
E.sphaerocephalus	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
•	55-58,61,62,108	13
E.spinosissimus	50,108	18
E.strigosus	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
•	55-58,61,62,108	13
E.viscosus	18,19,22,23,29,30,43,44,50	
e e em telle approver fishe de c	55-58,61,62,108	. 2
Rhaponticum carthamoides	116-118	18
Saussurea pectinata	112-117,119-122	33
Serratula radiata	112-114,116-118	34
S.xeranthemoides	112-114	18
Xeranthemum annuum	131,132,143	14
X.cylindraceum	131,132,143	14
X.foetidum	131,132,143	2
X.inapertum	143,147,148	2
Tricholepis radicans	35	18
Mutisieae		
Mutisia coccinea	50,56	106
M.homoeantha	50,62,108	107

- 1. L.Zechmeister and J.Sease, J.Am.Chem.Soc., 69,27 0(1947).
- 2. F.Bohlmann, T.Burkhardt, and C.Zdero, Naturally o ccuring Acetylenes, Academic Press, London and New York, 1973.
- 3. F.Bohlmann, W.von Kap-herr, L.Fanghanel, and C.Ar ndt, Chem.Ber., 98,1411 (1965).
- 4. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 99,1226(1966).
- 5. H. Greger, Phytochemistry, 17,806 (1978).
 - 6. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem.Ber., 107, 1409(1974).
 - 7. F.Bohlmann, K.M.Kleine, and C.Arndt, Chem.Ber., 9 9,1642(1966).
 - 8. F.Bohlmann, K.M.Kleine, and H.Bornowski, Chem.Be r., 95,2934(1962).

- 9. R.Atkinson and R.Curtis, Phytochemistry, 10,454 (1971).
- 1 O. F.Bohlmann, J. Jakupovic, and M. Lonitz, Chem. Be r., 110, 301 (1977).
- 1 1. F.Bohlmann, K.M.Kleine, and C.Arndt, Liebigs An n.Chem. 694,149(1966).
- 1 2. F.Bohlmann, H.Bornowski, and K.M.Kleine, Chem.Ber., 97,2135(1964).
- 1 3. F.Bohlmann, C.Arndt, K.M.Kleine, and H.Bornowski, Chem.Ber., 98, 155 (1965).
- 1 4. F.Bohlmann, K.M.Kleine, and C.Arndt, Chem.Ber., 97,2125(1964).
- 1 5. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 103,834(1970).
- $1\ 6.\ F.Bohlmann, J.Ziesche, R.M.King, and H.Robinson, Phytochemistry. 19,969 (1980) .$

- $1.7.\ F.\,Bohlmann$ and K.H.Knoll,Phytochemistry,18,1 $060\,(1979)$.
- 18. F. Bohlmann and coworker, unpublished.
- 1 9. F.Bohlmann N,Le Van,T.Van Cuong Pham,A.Schuster,V.Zabel,and W.H.Watson,Phytochemistry,18,1931 (1979).
- 2 O. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry, 16, 182 2(1977).
- 2 1. F.Bohlmann, W.R.Abraham, R.M.King, and H.Robins on, Phytochemistry, 20,825(1981).
- 2 2. F.Bohlmann, M. Grenz, M. Wotschokowsky, and E. Berger, Chem. Ber., 100, 2518 (1967).
- 2 3. F.Bohlmann and K.M.Kleine, Chem. Ber., 96,1229 (1963).
- 24. F.Bohlmann C.Zdero, and M.Grenz, Phytochemistry, 15, 1309 (1976).
- 2 5. F.Bohlmann and P.Herbst, Chem. Ber., 95, 2945(19 62).
- 2 6. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem.Ber.,109,901(19 76).
- 27. F.Bohlmann, J. Jakupovic, H. Robinson, and R.M. King, Phytochemistry, 19,2760 (1980).
- 2 8. F.Bohlmann C.Zdero, and W.Gordon, Chem. Ber., 10 0,1193(1967).
- 29. S.Obata, M.Yoshikura, and T.Washino, Nippon Nog ei Kagaku, 44, 437 (1970).
- 3 O. A.Selva, A.Arnone, R.Mondelli, V.Prio. L.Ceranlo, S.Petruso, S.Plescia, and L.Lamartina, 17, 2097 (1978)
- 3 1. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 105, 1245 (19
- 3 2. F.Bohlmann and A.Suwita, Chem.Ber., 108, 515(1975).
- 3 3. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 100, 1910(1967).
- 3 4. F.Bohlmann and E.Waldau, Chem.Ber., 100, 1206(1967).
- 3 5. F.Bohlmann, C. Arndt, K.M. Kleine, and M. Wotschok owsky, Chem. Ber., 98, 1228 (1965).
- 3 6. F.Bohlmann and W.R.Abraham, Phytochemistry, 18,839(1979).
- 37. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 739 (1975).
- 3 8. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 101, 2062 (19 68)
- 3 9. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 106,845(1973)
- 4 O. F.Bohlmann, H. Monch, and P.Blaskiewicz, Chem. Ber., 100,611(1967).
- 4 1. J.S.Sorensen and N.A.Sorensen, Acta Chem.Scand., 12,771 (1958).

4 2. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 101, 3243(1968).

- $4\ 3$. F.Bohlmann, C.Zdero, and A.Suwita, Chem. Ber., 10 7,1038(1974).
- 4 4. E. Winterfeldt, Chem. Ber., 96, 3349 (1963).
- 4.5. F.Bohlmann and K.M.Kleine, Chem. Ber., 98,3081 (1965).
- 4 6. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry, 17, 203 2(1978).
- 4.7. F.Bohlmann G.Brindopke, and R.C.Rastogi, Phytochemistry, 17, 475 (1978).
 - 48. F.Bohlmann, P.K. Mahanta, and L. Dutta, Phytochemistry, 18, 289 (1979).
 - 4 9. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry, 16, 177 3(1977).
 - $5 \ O. \ F. Bohlmann$ and $C. Zdero, Tetrahedron \ Lett., 2, 6$ $9 \ (1969)$.
 - 5 1. F.Bohlmann and E.Berger, Chem. Ber., 98,883(1965).
- 5 2. J.S.Sorensen, J.T.Mortensen, and N.A.Sorensen, Acta Chem.Scand., 18,2182(1964).
 - 5 3. F:Bohlmann and W.R.Abraham, Phytochemistry, 18,1754(1979).
 - 5 4. F.Bohlmann C.Zdero, W.R.Abraham, A.Suwita, and M.Grenz, Phytochemistry, 19,873 (1980).
 - 5 5. F.Bohlmann and A.Suwita, Phytochemistry, 18,88 5(1978).
 - 5 6. F. Bohlmann and Suwita, Phytochemistry, 17, 1929 (1978).
- 5 7. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry, 16, 158 3(1977).
 - 5 8. F.Bohlmann and P.K.Mahanta, Phytochemistry. 1 7,1189(1978).
 - 5 9. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 109, 2653 (1976).
 - 6 O. F.Bohlmann, C.Zdero, R.M.King, and H.Robinson, Phytochemistry, 19, 2669 (1980).
 - 6 1. F.Bohlmann C.Zdero, and M.Silva, Phytochemistr y. 16,1302 (1977).
- 40 6 2. F.Bohlmann and A.Suwita, Phytochemistry 18,67 7(1979).
 - 6 3. F.Bohlmann, C.Zdero, and M.Lonitz, Phytochemist ry.16,575(1977).
 - 64. F.Bohlmann and N.Le Van, Phytochemistry. 16,17 65(1977).
 - 6 5. R.E.Atkinson and R.F.Curtis, Tetrahedron Let t.,5,297(1965).
 - 6 6. N.R, Krishaswany, T. Seshadri, and B.R. Shama, Tet rahedron Lett., 6,4227 (1966).
- 6 7. F.Bohlmann and M.Grenez, Chem.Ber., 110, 295 (19

77).

- 6 8. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry. 18,492 (1979).
- 6 9. F.Bohlmann and N.Le Van, Phytochemistry. 16,13 04(1977).
- 7 O. F.Bohlmann M.Grenz, R.K.Gupta, A.K.Dhar, M.Ahmed, R.M.King, and H.Robinson, Phytochemistry. 19,2391 (1980)
- 7 1. F.Bohlmann and M.Lonitz, Chem.Ber., 111, 254(19 78).
- 7 2. F.Bohlmann and M.Lonitz, Phytochemistry. 17,45 3(1978).
- 7 3. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 104, 958 (197 1).
- 7 4. F.Bohlmann and N.Le Van, Phytochemistry 16,57 9(1977).
- 7 5. F.Bohlmann and M.Lonitz, Chem.Ber., 111,843(19 78).
- 7 6. F.Bohlmann, C.Zdero, and P.K.Mahanta, Phytochem istry 16,1073(1977)
- 77. F.Bohlmann, U.Fritz, R.M.King, and H.Robinson, Phytochemistry. 20,743(1981).
- 7 8. S.L.Jensen and N.A.Sorensen, Acta Chem. Scand., 15,1885(1961).
- 7 9. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 108, 440 (1975).
- 8 O. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 110, 468 (1977).
- 8 1. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 103, 2095 (1979).
- $8\ 2.\ F.Bohlmann$ and C.Zdero,Phytochemistry.18,341 (1979).
- 8 3. A.Castro and C.Castro, Rev. Latinoam. Quin. 9,20
 - $8\ 4$. F.Bohlmann M.Lonitz,and K.H.Knoll,Phytochemi stry.17,330(1978).
 - $8 \ 5. \ F. Bohlmann, C. Zdero, J. Jakupovic, H. Robinson, an \\ d \ R. M. King, Phytochemistry. 20, 2239 (1981) \ .$
 - $8.6.\ F.Bohlmann, J. Jakupovic, H. Robinson, and R.M. King, Phytochemistry, 19,881 (1980) .$
 - $8\ 7$. F.Bohlmann, and C.Zdero, Phytochemistry, 16,780 (1977).
 - 8 8. F.Bohlmann, K.M.Rode, and C.Zdero, Chem.Ber., 10 0,537 (1967).
 - 8 9. F. Bohlmann and C. Zdero, Ber., 106, 1328 (1973).
 - 9 O. F.Bohlmann and K.M.Kleine, Chem.Ber., 96,588(1963).
 - 9 1. F.Bohlmann, K.M. Kleine, C. Arndt, and S. Kohn, Chem.Ber., 96,1616 (1965).
 - 92. F.Bohlmann, C.Arndt, H.Bornowski, and K.M.Klein

- e, Chem. Ber., 96, 1485 (1963).
- 93. H. Greger, Planta Med., 35,84(1979).
- 9 4. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry, 19,149 (1980).

42

- 9 5. F.Bohlmann, H.Bornowski, and H.Schonowski, Che m.Ber., 95(1962).
- 9 6. F.Bohlmann, C.Arndt, H.Bornowski, K.M.Kleine, and P.Herbst, Chem.Ber., 97, 1179 (1964).
- 97. F.Bohlmann and C.Zdero, Chem. Ber., 103, 2856(1970).
- 9 8. J.S.Sorensen, B. Ve, T. Anthonsen, and N.A. Sorens en, Austr, J. Chem., 21, 2037 (1968).
- 99. A.Romo de Vivar, F.Montiel, W.Diaz, Rev.Latinoa m.Quim.5,32(1974).
- $1\ 0\ 0$. F.Bohlmann and K.H.Knoll, Phytochemistry, $1\ 7,319(1978)$.
- 1 0 1. F.Bohlmann and M.Grenz, Phytochemistry, 18,3 34(1979).
- 1 0 2. F.Bohlmann and M.Grenz, and C.Zdero, Phytoch emistry, 18, 285 (1977).
 - 1 0 3. F.Bohlmann, K.H.Knoll, C.Zdero, P.K.Mahanta, M.Grenz, A.Suwita, D.Ehlers, N.Le Van, W.R.Abraham, and A.A.Natu, Phytochemistry, 16,965 (1977).
- 1 O 4. F.Bohlmann, K.M.Rode, and C.Zdero, Chem.Ber., 99,3544(1966).
- 1 0 5. R.Jente, F.Bohlmann, and S.Schoneweiss, Phytochemistry, 18,829 (1979).
- 1 0 6. F.Bohlmann and C.Zdero, Phytochemistry, 16,2 39(1977).
- 1 0 7. F.Bohlmann, C.Zdero, and N.Le Van, Phytochemistry, 18,99(1979).
 - 1 0 8. P.Singh, A.K.Sharma, K.C.Joshi, and F.Bohlman n, Phytochemistry, 24,615 (1985).
 - 1 0 9. T.Washino, M.Yoshikura and S.Obata, Agric.Bi ol.Chem., 50(2), 263(1986).

[0030]

40

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、消炎、抗ウイルス、免疫調節、および制癌に効くチオフェン系化合物の医薬としての使用を提供することにある。 【0031】

【課題を解決するための手段】発明者らは、菊科植物性薬物である山防風(Echinops griji-si)について、その薬理学上の活性物質を研究した結果、その抗水腫、消炎に効く活性物質、及びインターフェロン誘発性活性物質はビチオフェン誘導体及びターチオフェン誘導体(表1、表2、表3)であることが分かった、なお、このような活性物質の合成研究についても行い、さらにそれらの中間体と単純な誘導体も顕著な抗水腫、消炎に係わる薬理学上の活性を有する(表4)ことが分かった。その上、醴腸草、咸豊草などの他の菊科

植物の成分と、他の多種類のチオフェン系(チオフェン、ビチオフェン、ターチオフェンを含む)誘導体とがマクロファージとTーリンパ球等の免疫細胞の増殖分裂に対する刺激性についても、活性調査実験を行い、驚くほど、これらチオフェン誘導体は、確かに非常に優れた増殖分裂刺激活性を有することが分かった(表5、

6)。このような化学成分についての研究、及び薬理学上の活性についての研究から、菊科植物由来の薬物の治療効果に係わる薬理と、この治療効果が多種類の免疫調節活性を有する多種類のチオフェン誘導体により達成され得ることが解明される。

【0032】農薬としてのチオフェン化合物の活性は、かって広汎に研究されてきた(D'Auria et al 1987, J. Org. Chem. Vol. 5

2. No. 23, 5244)がヒトに対して消炎、制癌、抗腫瘍、免疫調節等の薬理学上の活性を有するかについては、まだ研究されていない。上記山防風(Echinops grijisii)を下記実施例に述べた異なる溶剤により抽出してシリカゲルクロマトグラフィーにより抽出物をその薬理学上の活性について分析した結果、極性溶剤、例えば酢酸エチル、エタノールにより抽出した抽出物、及びクロマトグラフィーによって得られた溶出物は、いずれも顕著な活性を有することが分かった。上記抽出物及び溶出物に含まれる化学成分についてそれぞれ分離して分析した結果、それか以下の数式で表されるポリチオフェンを有することが解明された。

[0033] 【数13】

a.
$$\sqrt{s}$$

c.
$$\sqrt{s}$$
 c=c \sqrt{s}

d.
$$\sqrt{s}$$
 \sqrt{s} \sqrt{s} \sqrt{s}

f.
$$\sqrt{\frac{1}{S}}$$
 C=C-CHCH₂OCOCH₃

j.
$$\sqrt{\frac{1}{2}}$$
 C=C-CHCH₂OH

【0034】上記c, d, g, h式で表される化合物は、Echinips属植物において最先に発見されたもので、その上、上記h式で表される化合物は、菊科植物から得たことのない新しい化合物である。

【0035】上記抽出物及び合成した誘導体は、本発明の一部を構成する。

【0036】本発明においてさらにこれら化合物及びそ

の誘導体の製造法を検討し、該化合物及びその誘導体は、下記合成プロセスによって得られることを明らかに した。

【0037】即ち、本発明に係わる化合物は、下記一般式(I)を有するものである。

[0038]

【数14】

$$\mathbb{R}^{4} - \left(\left\langle \begin{array}{c} \mathbb{R}^{3} \\ \mathbb{S} \\ \end{array} \right\rangle_{n} \cdot \left(\left\langle \begin{array}{c} \mathbb{R}^{2} \\ \mathbb{S} \\ \end{array} \right\rangle_{n} \cdot \left(\mathbb{S}^{2} \right)_{n} \cdot$$

【0039】(式中、R,R¹,R²,R³,R⁴ は、H,OR⁵,(CHR⁵) m OR6, CHO, CH (OR5) 2, COR5, COOR5, OCOR5, CN, NO2, NR5 R6, C ONR⁵ R⁶ , CH=N-R⁵ , SR⁵ , CSR⁵ , SOOR⁵ , CSOR⁵ , CSR⁵ , (CHR⁵)_m N R⁶R⁷,ハロゲン、アルキル基、アルケニル基、アルキニ ル基、未置換又は置換アリール基又はヘテロアリール 基、(CHOR⁵) m R⁶,(CR⁵=CR⁶)m-CR⁷=CR⁸R⁹,(C \equiv C) m R 5 , (C \equiv C) $_{m}$ -(CR 5 =CR 6) $_{m}$ R 7 を示し、R 5 , R 6 , R 7 , R 8 , R 9 /t, H, OR10, (CHR10) m OR11, CHO, CH (OR10) 2, COR10, COOR 10,0COR10,CONR10R11,NO2,CN,ハロゲン、エポキシ、PO (OR10)2,NR10 R11,アルキル基、アルケニル基、アルキニ ル基、未置換又は置換アリール基又はヘテロアリール基 を示し、R⁸及びR⁹は-COO-C(R¹⁰)2-OCOを示し;R¹⁰,R¹¹ はH,アルキル基、アルカノル基、未置換又は置換アリル 基又はヘテロアリール基を示し;n,n'は0,1,2,3 であ り、m,m'は0,1,2,3,4,5,6 である)なお、本発明は、薬 理的に許容できる上記化合物の塩類にも係わる。

【0040】上記一般式(I)の化合物は、公知の化合物、若しくは容易に合成できる化合物を用いて通常の科学的な合成法により、或いは下記実施例に述べた合成プロセスによって製造できる。

【0041】本発明に係わる化合物は、明細書の最後の部分に記載される。

【0042】①抗水腫試験

②免疫調節試験

③グラニュローサイト/マクロファージ増殖活性試験

④ Tーリンパ球増殖活性試験

などの試験によって免疫調節効果を有し、しかも、抗ウイルス、抗腫瘍、制癌、抗水腫などの薬効を有するものである。

【0043】そこで、本発明は、上記一般式(I)を有する化合物、又はその薬理的に許容できる塩類を利用して免疫調節、消炎、抗ウイルス、抗腫瘍、制癌などの効果を達成する上記化合物、又はその薬理的に許容できる塩類の使用を提供するものである。この使用は、上記化合物などを単独に、或いは製薬学的に許容できる担体と調製してなる薬剤を患者に投与するステップを包含する。投与は経口投与と非経口投与などの方式を有する。【0044】

【実施例】以下に実施例を挙げて本発明を更に具体的に 説明するが、本発明はこれらに限定されるものではな い。

【0045】実施例1

ビチオフェンの合成

2-ヨードチオフェン21gをジメチルホルムアミド (以下、DMFと略す)50mlに溶解し、コンデンサーとミキサーと温度計を取り付けた三つロフラスコに仕込んだ後、銅粉末を加え、153℃で15時間還流した。その後、DMFを減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。目的物(収率97%)を得た。

【0046】TLC・R_f = 0.57 (ジプロピルエーテル: n - ヘキサン=49.1, v/v) ¹ H-NMR, CDCl₃, δ:0.88 (2H, m), 7.07 (2H, m) 7.23 (2H, m) 実施例 2

2, 2'ービチエニルー5ーカルボキシアルテヒドの合 ^成

○℃で冷却下、POC1350.2mlをDMF400mlに滴加した後、混合液を11のフラスコに仕込んだ。次いで、1時間攪拌した後、2,2'ービチオフェン83g含有のDMF60mlを滴加し、10℃以下の温度で継続的に1時間攪拌した。その後、混合液を35℃まで加熱し、この温度で2時間放置した。しかる後、得られた橙色油状物を41ビーカーに入れ、砕氷を添加して0.5時間攪拌した。その後、10%NaOH水溶液(中和)を添加し、クロロホルムで抽出した後、水で有機成分を抽出し、乾燥(MgSO4)した。次いで、得られた溶液を濾過し、濾液中の溶剤を留去した、最後に、クロマトグラフィーで残渣を精製して目的物82g(収率83.6%)を得た。

【0047】 TLC, $R_f = 0$. 4(酢酸エチル: n-エキサン=1:3, v/v)

¹ H-NMR, CDCl₃, δ:9.70 (1H, s), 7.57 (1H, d), 7.13-7.29 (3H, m) 6.92-7.03 (1H, m) 実施例3

1,1-ジブロモー2(2,2'-ビチオフェニー5-ル)-エチレンの合成

実施例2の目的物0.55gをCH2 Cl2 (10ml) に溶解し、0℃でN2 の雰囲気下で、攪拌中のPPh31.95gとCBr41.23g含有のCH2 Cl240ml溶液中に添加した。その後、温室で継続的に1時間攪拌した後、nーヘキサン10mlを加え、塩化トリフェニルホスフィンオキシドを沈澱させた。次いで沈澱物を濾過し、得られた濾液にヘキサン100mlを添加し、快速カラムクロマトグラフィーで得られた黄色の固定を精製し、エチルアルコールで再結晶し、目的物を得た。

【0048】GC, Rt:5.55min

1 H-NMR, CDCI3, δ:7.50(1H, s);7.2-6.9(6H, m)

実施例4

5-エチニルー2, 2'ービチオフェンの合成 乾燥したジブロモービチオフェンを無水THFに溶解 し、-78℃で攪拌しながら、n-BuLiを添加し、 1時間攪拌した後、室温に戻し、再び1時間攪拌しなが ら、TLCで反応の進行程度を調査し、反応終了まで攪 拌を続けた。次いで、エーテルで抽取し、水、食塩水で 洗浄した後、MgSO4で乾燥し、減圧濃縮した。最後 にカラムクロマトグラフィーで精製し、目的物(収率8 8%)を得た。

[0049] TLC, $R_f = 0.55 (n-\Lambda + \psi \nu)$; $\gamma + \nu = 6:1, \nu / \nu$)

¹ H-NMR, CDCI₃, δ : 3. 2 (1H, s); 6. 8-7. 2 (5H, m)

実施例5

5-アセチル-2, 2'-ビチオフェンの合成 ビチオフェン83gと無水酢酸50mlを二つ口フラス コに仕込んで還流まで加熱した後、5滴の85%リン酸 を滴加し、継続的に4時間還流した。しかる後、反応混 10 合液を砕氷に添加し、40分攪拌した後、けん化した。 次いで、CH2Cl2で抽出し、H2 Oと食塩水で抽出 液を洗浄した後、MgSO4 乾燥し、濾過した後、減圧 濃縮した。最後に、カラムクロマトグラフィーで残渣を 精製し、目的物9.46g(収率:90%)を得た。

[0050] mp:112-113℃

UVmax = 355nm

 $MS: M^+ = 208$

IR: 1650 cm⁻¹

 1 H-NMR, CDC 1 3, δ 2. 5 (3H, s) 6. 20 9 -7. 5 (5H, m)

実施例 6

2, 2' ービチオフェン-5ーカルボン酸の合成 NaOC1水溶液4.5m1を100m1丸底フラスコに 仕込んで55℃まで加熱した後、5ーアセチルビチオフェン2gを添加し、60~70℃で2時間反応させた。 その後、氷浴で冷却し、Na2 S2 O4 20g/H2 O

50mlを加え、HCl水溶液6mlで酸性化した後、濾過してゴールドオレンジ色の生成物を得た。この生成物を95%エチルアルコールで再結晶して目的物を得た。

[0051] UVmax: 320-335nm

 $MS: M^+ = 210$

IR: 2000~3600, 1678, 1311, 12 06cm⁻¹, -COOH

¹ H-NMR, CD₃ COCD₃ , δ:7.7-7.1 (5H, m) (-COOH, CD₃ COCD₃ 中、検出 できない)

実施例7

5-ヨード-2, 2'ービチエニル及び5, 5'ージョ 40 ード-2, 2'ービチエニルの合成 5-ヨード-2, 2'ービチエニル

A. 硝酸法

(1) ヨウ素 0. 65gをエチルアルコール30mlに溶解し、2,2ービチエニル0.8gが仕込まれた120ml三つロフラスコに仕込んだ。室温で攪拌しながら、硝酸3ml(濃硝酸1.5ml+H2O1.5ml)を滴加し、24時間後、エチルアルコールを減圧留去した。その後、CH2Cl2で残渣抽出し、抽出液を5%NaOH水溶液で二回(20mlx2)洗浄した後、H50

- 2 〇で二回洗浄しシリカゲルカラムクロマトグラフィー (シリカゲル)で精製し、5-ヨウ化合物0.55g (収率:39%)を得た。
- (2) CHCl2 を溶媒としてエチルアルコールを取替えて温水浴で加熱還流した以外、上記(1) と同様にした。 収率は、37%であった。

B. ヨウ素酸法

2, 2'ービチエニル33.2gをエチルアルコール5 0mlに溶解し、500ml二つロフラスコに仕込んで 磁動スターラーで攪拌しながら、ヨウ素20.3g含有 のエチルアルコール200mlと五酸化二ヨウ素6.7 g含有のH2 O30mlとを順に滴加し、室温で5時間 攪拌した。その後、エチルアルコールを減圧留去し、C H2 Cl2 で残渣を抽出した。10%炭酸ナトリウム (150mlx2)とH2 O (200mlx2)で抽出 液を洗浄し、無水MgSO。で抽出した有機性成分を乾 燥し、濾過した。次いで、溶媒を減圧留去(105-1 10℃/0.1mmHg) して生成物としての5-ヨウ 素化物(VI)36.8g(収率63%)を得た。最後 に、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘ キサン) で精製し、m. p. 170℃である5, 5'-ジョウ素化物 (VII) 5.36g (収率6.4%) を 得た。

- $(1)^{-1} H NMR$:
- (a) 5-ヨード-2, 2'-ビチエニルの1H-NMR スペクトル

 δ 6. 62~7. 20 (m)

- (b) 5, 5' ージヨードー(2, 2') ービチエニルの 1 H N M R スペクトル
- δ : 7. 05 (2H, d) δ : 6. 7 (2H, d)
- -(2) 赤外スペクトル
- (a) 5-ヨード-2, 2'-ビチニルの赤外スペクトル 3060, 3100cm⁻¹ 芳香族C-H吸収
- $8\;5\;0,\;\;8\;4\;0,\;\;8\;2\;0,\;\;7\;6\;0,\;\;6\;8\;0\;c\;m^{\text{--}1}\;2,$
- 2' ビチエニル吸収
- (b) 5, 5' -ジョード-2, 2' -ビチエニルの赤外 スペクトル
- 855, 782 c m-1 対称2, 2'ービチエニル吸収
- (3) M S
- (a) 5-ヨード-2, 2'ービチエニルのMS
- M+ 292 (100)
- $M^{+} I \quad 165 (14)$
- (b) 5, 5' -ジョード-2, 2' -ビチエニルのMS
- M^{+} 418 (100)
- $M^+ I = 291 (9)$

実施例8

2, 2'ービチエニルー5-メタノールの合成 ビチエニルカルボキシアルデヒド20gをメタノール5 0mlに溶解した後、NaBH4を添加し、気体が生じ なくなるまで攪拌した。TLCで反応が徹底的に進行したことを確認した後、メタノールを減圧留去し、 H_2O で洗浄した。その後、 CH_2Cl_2 で抽出し、飽和食塩水で抽出物を再抽出し、 $MgSO_4$ で再抽出液を乾燥した。最後に溶媒を減圧留去し、目的物 2O.1g(収率 99%)を得た。

 $[0052]MS:M^{+}=196$

UVmax:300-320

 $IR:3000-3500cm^{-1}$, -OH

¹ H-NMR, d₆ -DMSO, δ : 4. 5~4. 6 (2H, d) 5. 5-5. 52 (1H, t) 6. 6~7. 4 (5H, m)

実施例9

N-チエニリデンアニリンの合成

5ーチオフェニルーカルボキシアルデビド9.35ml をベンゼン50mlに溶解した後、アニリン9.13m lを添加し、4時間過熱還流した。その後、モレキュラーシープ(3A,4A)を添加し、0.5時間還流を続けた。最後に、ベンゼンを減圧流去し、黄色の油状生成物19.4gを得た。

【0053】実施例10 ::-----

N-(チオフェン-5-イル)-メチル-アニリンの合成

実施例9の生成物18.7gをメタノール50mlに溶解し、氷冷下、攪拌しながらNaBH4を添加し、気体を生じなくなるまで添加作業を継続させた。しかる後、混合反応液中のメタノールを留去し、H2 Oでん残渣を洗浄した。次いでCH2 Cl2 で抽出し、飽和食塩水で抽出液を洗浄した後、MgSO4で乾燥した。最後に、乾燥した抽出液を濾過して減圧濃縮し、白い透明針状の結晶状目的物17.57g(収率93%)を得た。

 $[0054]MS:M^{+}=189$

¹ H-NMR, CDCl₃, δ: 4. 0 (1H, bro ad), 4. 46 (2H, s), 6. 62-7. 1 (8 H, m)

実施例11

Nービチエニリデンアニリンの合成

ビチエニルカルボキシアルデヒド5. 024gをベンゼン45mlに溶解した後、アニリン2. 4mlを添加して85℃で還流下24時間攪拌した。次いで、ベンゼン 40を留去した後、減圧濃縮し、目的物6. 9gを得た。【0055】 H-NMR, CDCl3, δ:6, 97 -7. 33(10H, m), 8. 44(1H, s)実施例12

N-(2, 2'-ビオフェン-5-イル)-メチルーア ニリンの合成

N-ビチエニリデンアニリン6.9 gをメタノール250 mlに溶解し、氷冷下、攪拌しながら $NaBH_4$ を添加し、気体が生じなくなるまで添加作業を継続させた。しかる後、混合反応液下のメタノールを留去し、 CH_2

C12 で抽出した。次いで水と食塩水で抽出液を洗浄し、MgSO4 で乾燥した。次いで、乾燥した抽出液を濾過した後、濾液を減圧濃縮し、黄色の固体状生成物6.4g(収率91.6。%)を得た。

52

 $[0056]MS:M^{+}=271$

¹ H-NMR, CDC i₃, δ: 4. 49 (1 H, N H, broad), 4. 80 (2 H, s), 6. 69-7. 26 (10 H, m)

実施例13

[N-(2, 2'-ビチオフェン-5-イル)-メチル]-2, 3-ジヒドロキシープロパン-イミンの合成 ビチエニルカルボキシアルデヒド5.7gをベンゼン60mlに溶解し、ゆっくりと2,3-ジオループロピルアミン2,3 mlを添加し、85℃で5時間還流した。その後、モレキュラーシーブを添加し、0.5時間還流した。最後に、減圧濃縮し、黄色の固体状目的物9.7gを得た。

 $[0057]MS:M^+=267$

¹ H-NMR, CDC l₃, δ: 8. 3 (1 H, s), 7. 33-6. 99 (5 H, m), 3. 97 (1 H, m), 3. 77 (2 H, m), 3. 70 (2 H, m), 2. 5-3. 3 (2 H, broad) 実施例 1 4

[N-(2, 2'-ビチオフェン-5-イル)ーメチル] 2, 3-ジヒドロキシープロピルアミン]の合成実施例13の生成物9.2gをメタノール50mlに添加し、氷冷下、攪拌しながら、NaBH4を添加し、気体が生じなくなるまで添加作業を継続させた。しかる後、反応混合液を減圧濃縮し、クロロホルムとメタノールで残渣を抽出し、食塩水で抽出液を洗浄し、MgSO4で乾燥した。その後、減圧濃縮し、トルエン2mlを添加した後、再び減圧濃縮して牛乳色を帯びた黄色の粘性目的物7.9g(収率85%)を得た。

 $[0058]MS:M^{+}=269$

実施例15

2 ープロモチオフェン及び2, 5 ージプロモチオフェン の合成

一つの口に温度計、二つの口にそれぞれ漏斗を取り付けた三つ口フラスコを用意し、二つの漏斗内にそれぞれH2S〇4 (ag)(20%wt)とNaBrO3 (ag)9gを仕込んだ。氷冷下、内容物を攪拌しながら、15gチオフェンとHOACを添加し、温度が10℃以下になった後、ゆっくりと前記H2S〇4 (ag)とNaBrO4 の水溶液を滴加した,滴加が1時間位かかった。反応が非常に激しいのでNaCIを氷浴に入れた。なお、H2S〇4 の添加量も過剰であった。さらに反応を3~4時間継続させた後(GCでチオフェン/プロモチオフェンの比率が変わらないことを検知した後)、CH2 C12 をフラスコ内に仕込んで混合反応液を抽出した。次いで、Na2S2 〇3 水溶液で抽出液を洗浄した

後H2 Oでそれぞれ中性になるまで洗浄した。最後にG Cで分析し、実際の生成物は減圧濃縮により得られた。 【0059】b₁₀:33-41℃ 2-プロモチオフェン獲得

b₁₀:76-80℃ 2,5-ジボロモチオフェン獲得 TLC,Rf:2-ブロモチオフェン:0.72(n-ヘキサン)

2, 5 - ジプロモチオフェン: 0.78 実施例16

ターチオフェンの合成

乾燥器で十分に乾燥した250ml三つロフラスコにMg1.24gを仕込んで、三つの口にそれぞれ温度計、コンデンサー、漏斗を取り付けた後、漏斗内に2-プロモチオフェン/ドライエーテル溶液を仕込み、コンデンサーにN2ノズルを取り付けた。

【0060】準備作業終了後、N2気体フラスコ内に導入して完全に乾燥した後、前記2ープロモチオフェン/ドライエーテル溶液とドライエーテル30mlを添加し、さらに触媒とする一滴のMelと一結晶粒の12をフラスコ内に仕込んだ後、ゆっくり2ープロモチオフェ 20ン/ドライエーテル溶液を滴加し、15分間滴加作業完了後、継続的に30分間攪拌した。攪拌終了後、反応混合液を室温まで冷却し、臭素化チオフェンとメグネシウムの化合物を得た。

【0061】一方、前記三つロフラスコと同じ乾燥した 250m1三つロフラスコに、NiCl20.07gとドライエーテル40mlと2.5ージプロモチオフェン5.0gを仕込んで、さらに、製造しておいたグリニャール試薬をゆっくりと滴加し、滴加が30分間かかった。次いでシリコーン油浴で6時間還流加熱した。その 30後、フラスコを氷浴内に入れて2N HC120mlを添加し、エーテル含有の成分を分離し、さらにエーテルでH2O含有の成分を抽出し、炭酸ナトリウム水溶液で合併したエーテル含有の成分を洗浄した。最後に、MgSO4で乾燥し、HPLC、内標準法(アントラセンを内標準物とする)で定性し、m・p・94-95℃である目的物(収率93.8%)を得た。

【0062】HPLC操作条件

カラム: RP-18 (Merck)

流速: 1. 2 m l / m i n

溶媒: CH3 CN: H2 O=90:10

滞留時間

ビチオフェン:2. 99 ターチオフェン:4. 34 テトラチオフェン:12. 66

実施例17

2 ーホルミルーターチオフェンと 2, 5" ージホルミル ーターチオフェンの合成

DMFに15mlとPOCl3 1. 03mlを50ml 三つロフラスコに仕込んで、N2 雰囲気下、数分間攪拌 50 した後、ターチオフェン/DMF溶液 2. 48gを滴加しながら、70℃まで加熱した。滴加作業完了後、110℃まで加熱し、25時間反応させた後、室温まで冷却し、クロロホルム100mlを添加して抽出し、MgSO4で抽出物を乾燥した。次いで、乾燥した抽出液を減圧濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:クロロホルム:n-0キサン=2.8)で精製し、m.p.1410142℃である20-ホルミルーターチエニル1.94g(収率:742%)を得た。

【0063】一方、クロロホルム:n-ヘキサン:酢酸 エチル=190:5:5である溶出液を用いてm.p. 219~220℃である2,5"ージホルミルーターチ エニル0.13g(収率:4.3%)を得た。

【0064】HPLC操作条件

溶媒:MeOH:H2 O=80:20

流速:1. 0ml/min

カラム: RP-18

滞留時間

2ーホルミルーターチオフェン: 10.34

2, 5" ージホルミルータチオフェン: 6. 54 UVスペクトル:

2 - ホルミル-ターチオフェン λ m a x : 400 n m

2, 5" ージホルミルーターチオフェン $\lambda \max : 4$ 10 nm

IR スペクトル:KBr

2ーホルミルーターチオフェン・

[0065]

【数15】

【0066】2,5"ージホルミルーターチオフェン (図7)

[0067]

【数16】

【0068】 1 H-NMR スペクトル CDC13、S:

2ーホルミルーターチオフェン

9. 84 (1H, -C-H)

```
-55
7. 67 (1H, H_3, d, J_3 4=4)
7. 25 (2H, H_3", 5", d, J=4.5)
7. 21 (2H, H3', 4, d, J=4)
7. 02 (1H, H4", t, J = \sim 4)
2,5"ージホルミルーターチオフェン
9. 86 (2H, 2-C-H)
7. 67 (2H, H3, 4", d, J<sub>3</sub> 4=4)
\delta: 7. 30 (2H, H3' 4', s)
\delta: 7. 27 (2H, H4 3", d, J=4)
MS:
2ーホルミルーターチオフェン
M+: 276 ....
2. 5" -ジホルミルーターチオフェン
M^+ : 304
実施例18
2-アセチルーターチオフェンと2,5"-ジアセチル
ーターチオフェンの合成ターチオフェン4.96gと無
水醋酸25m1を50m1丸底フラスコに仕込んで、該
フラスコにコンデンサーと乾燥管を取り付けた。その
後、110℃まで加熱し、85%リン酸8滴を添加し、
4時間反応した後、室温まで冷却した。次いで、冷却し
た反応混合液を冷水に傾注し、炭酸水素ナトリウムで中
和して、濾過した。その後、H2 Oで濾取物を洗浄し、
滅圧乾燥した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー
```

[0069]

HPLC操作条件

カラム: RR-18

流速:1.0mI/min

溶出剤:MeOH:H2 O=80:20

滞留時間

2-アセチルーターチオフェン :8.68

2,5"ージアセチルーターチオフェン :7.32

1672

1616

1220 .

1 4 2 5

【0072】HPLC操作条件

溶出液 :M e O H : H₂ O = 8 0 : 2 0

カラム : RP-18

流速 : 1. 0 m l / m i n

滞留時間:2.34min

※水にNH4 PO4 を添加し、緩衝液を調製した。

TLC, Rf: 0.6 (2-アセチルーターチオフェン), 0.3 (2,5" ージアセチルーターチオフェ

ン) (醋酸エチル: n-ヘキサン=1:1, v/v)

UVスペクトル

2-アセチルーターチオフェン

λmax:

390 n m

2, 5" -ジアセチルーターチオフェン λ max:

4 1 0 n m

2-アセチルーターチオフェン

I Rスペクトル

2-アセチルーターチオフェン

IR (KBr): 3130, 3000, 1650, 12

75, 792, 711 c m⁻¹

 1 H-NMR, CDCl₃, δ : 2. 54 (3H, -C H₃), 7. 02 (1H, m, H 4"); 7. 10 (1 H, H 3", d, J=3), 7. 13 (1H, H 4,

d, J=3), 7. 20 (2H, H3', H4', t, J=4), 7. 25 (1H, H5", d, J=3),

7. 57 (1H, H3, d, J=3)

M S

 $M^+ = 290$

実施例19

αーターチエニルアクリル酸の合成

2 ーホルミルーターチオフェン0. 276gとマロン酸 0.212gとピペリジン1mlとピリジン10mlを 30ml丸底フラスコに仕込み、攪拌しながら、水浴で 2時間加熱した後、さらに30分間還流した。室温まで 冷却した後、反応混合液をH2Oに傾注し、希HClで酸化した後、室温下、3時間放置して濾過することにより赤褐色の固定を得、H2Oで該固定を洗浄し、減圧乾燥した後、95%エチルアルコールで再結晶することにより赤褐色の針状晶体(mp:237~238℃,(収率:78.6%)を得た。

[0070] UV: \(\lambda\) max: 395 nm
IR (KBr): 3200-2300 cm⁻¹ OH

[0071]

【数17】

 $c m^{-1}$ C = O

 $c m^{-1}$ -CH=CH-

c m⁻¹ -C-O-

 cm^{-1} . -OH-

[0073] 1 H NMR, d₆ -DMSO, δ PMR (DMSO)

6. 13 (1H, -CH = CH - COOH, J = 16)

7. 1 (1 H, H 4", t, J = 4)

7. 3 (1 H, H 4, d, J = 4)

50 7. 37 (3H, H3' 4' 3", m)

7. 4.8 (1H, H5", d, J=4)

7. 56 (1H, H3, d, J=5)

7. 70 (1 H, -CH = CH - COOH, J = 16) MS:

 $M^+ = 3 1 8$

実施例20

α-ターチエニルー2ーカルボン酸の合成
2ーホルミルーターチオフェン0. 276gをアセトン
50mlに溶解し、その温度を15℃位に保持しなが
5、橙色のCrO3 /H2 O/H2 SO4 溶液(CrO
3 0. 9gとH2 O12mlと濃H2 SO4 0. 2ml
からなる)をゆっくりと添加し、4時間反応させた後、
温度を40℃まで上昇させ、さらに8時間反応させた。
次いでH2 0. 50mlを添加し、沈殿物を濾過して減
圧乾燥し、黄色の固体を得た。最後にクロロホルムで洗
浄し、m. p. が300℃より高い目的物150mg

[0074] UV: 340, 365nm IR (KBr): 3200-2500, 1664, 14 35, 1263cm⁻¹

MS: $M^+ = 292$

(収率51%)を得た。

¹ H-NMR, d₆ -DMSO, δ : 9. 9 (1 H, s), 8. 03 (1 H, s), 7. 52~7. 68 (6 H, m)

δ, CO₃ OD: 738 (1H, s), 7. 47 (1 H, s), 7. 52 (1H, s), 7. 71 (3H, s), 7. 89 (1H, s), 9. 88 (1H, s) 実施例21

2-プロモーαタチオフェン

 $\alpha-9-9$ オフェン4.96gをクロロホルムと酢酸の混合液に溶解し、室温下、NBS3.7gをゆっくりと添加し、16時間反応させた後、200mlH2 Oを添加した。その後、クロロホルムで抽出し、クロロホルムの含有の画分をNa2 CO3 水溶液/クロロホルムーカーへキサンで再結晶し、m. p. が137~138℃である黄色の片状結晶(収率82%)を得た。

【0075】実施例22

αーターチエニルーメタノールの合成

2-ホルミルーターチオフェン0.5gをTHF20m 40 1 に溶解し、室温下、攪拌しながら、NaBH4 0.0 3.4gを添加して2時間反応させた後、<math>2-ホルミルーターチオフェンが全部なくなってからH2 O50m1をゆっくりと添加し、クロロホルムで抽出した。次いで、MgSO4 で乾燥して濾過した後、濾液を減圧濃縮し、m.p. が<math>151~152である淡黄色の目的物粉末(収率59.7%)を得た。

【0076】TLC, Rf=0.2(n-ヘキサン:クロロホルム1:1, v/v)

HPLC操作条件

溶出液 : 0.8 m l / m i n流速 : 0.8 m l / m i n

カラム : R P - 18

滞留時間:6.86min

M S : M* = 278 U V スペクトル

λmax:355nm

IR (KBr)

3500-3076 c m-1 -OH

 $3 \ 0 \ 6 \ 1 \ c \ m^{-1}$ C = C - H, $2 \ 9 \ 5 \ 0 \ c \ m^{-1} - C \ H$

 $1060 \,\mathrm{c}\,\mathrm{m}^{-1}$ $-\mathrm{C}-\mathrm{O}-\mathrm{C} ^{1}$ H-NMR, d₆ -DMSO, $\delta:4.60$ (2H,

d), 5. 52 (1H, broad), 6. 91 (1 H, d), 7. 09 (1H, dd) 7. 15 (1H, d), 7. 20 (1H, d), 7. 2

7. 15 (1H, d), 7. 20 (1H, d), 7. 4 (1H, d), 7. 31 (1H, dd), 7. 51 (1H, d)

実施例23

エチルー α ーターチオフェンーメチルエーテルの合成 - 2 ーホルミルーターチオフェン0.3 gを50 m1 三角 フラスコに仕込み、エチルアルコールを溶媒として添加した後、室温中、攪拌しながら、NaBH $_4$ 0.041 gをゆっくりと添加した。次いで20分放置して澄ます状態になった後、希HC1をゆっくりと添加して、気泡が生じなくなるまで添加作業を継続させた。その後、翌日まで攪拌し、クロロホルムで抽出してシリカゲルクロマトグラフィーで精製し(溶出液:EtoAc:n-キサン=1:19)、粗生成物を得た。最後に、クロロホルム/n-ヘキサンから再結晶して淡黄色の片状の目的物結晶(m. p. = $76\sim77\%$ 、収率41%)を得た

[0077] IR (KBr)

 $3050 \, cm^{-1}$ C=C-H, 2971, $2852 \, cm^{-1}$ $-CH_2$ CH_3 1091 cm^{-1} $-C-O-C^{-1}$ HNMR, $CDCI_3$, $\delta:1$. 25 (3 H, t), 3. 55 (2H, q), 6. 87 (1H, d), 6. $95\sim7$. 1 (4H, m), 7. 15 (1H, d), 7. 20 (1H, d),

M S

 $M^+ = 306$

 $M^{+} - OEt = 261$

実施例24

 $2-\Im P / -\alpha -\beta -f + 7 \pi \nu (\alpha - T - C N)$ 2, $5"-\Im \nu P / -\alpha -\beta -f + 7 \pi \nu (N C -\alpha - T - C N)$

 α - f + f

0. $3 \text{ g/CH}_2 \text{ Cl}_2 3 \text{ ml} を 滴加し、1 時間攪拌した後、DMF 0. <math>2 \text{ g/CH}_2 \text{ Cl}_2 8 \text{ ml} を 滴加し、これにより黄色の沈殿物が迅速に消失した。2 時間反応させた後、反応混合物を 冷水に傾注し、CH2 Cl2 で抽出し、MgSO4 で抽出液を 乾燥した。次いで、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで 精製し、<math>n-$ キサンで 溶出し、 α TO. 03 gを 得、次にn- ペキサン:酢酸エチル=197:3で 溶出し、m. p. が117~118℃である 黄色の α ー T ー CNO. 2 g(収率41%)を 得、更にn- ペキサン:酢酸エチル=190:10で 溶出し、m. p. が208~210℃である黄色粉末状のNC - α ー T ー CN15 m g(収率3%)を 得た。

【0078】 HPLC操作条件

溶出液 : M e O H: H₂ O = 80:20

流速 : 0.8 ml/min

カラム : RP18

滞留時間:α-T-CH:11. 9 m i n

 $NC - \alpha - T - CN$: 7. 86 m i n

UVスペクトル $\alpha-T-CN:\lambda max:375nm$ 20

 $NC-\alpha-T-CN: \lambda max: 380 nm$

IR. (KBr) : $\alpha - T - CN$: 2212. 3 c

 $CN - \alpha - T - CN$: 2214. 3 cm⁻¹

 $MS : \alpha - T - CN$: $M^+ = 2.7.3$

 $C N - \alpha - T - C N : M^+ = 2.9.8$

TCL, $R_f: \alpha - T - CN = 0$. 5 $(n - \gamma + \forall \gamma)$:

酢酸エチル1:1, v/v)

 $CN-\alpha-T-CN=0$. 2

¹ H-NMR, CDC1₃, δ : α -T-CN: 7. 0 5 (1H, dd) , 7. 12 (1H, d) , 7. 11 (1H, d) , 7. 18 (1H, d) , 7. 21 (1 H, d) , 7. 28 (1H, dd)

 $CN-\alpha-T-CN:7$. 18 (2H, d), 7. 26 (2H, s), 7. 71 (2H, d)

実施例25

エチルビチエニルアリクレートの合成

ナトリウム 0. 25 gと無水エチルアルコール20 m l を50 m l 二つ口丸底フラスコに仕込み、ナトリウムがすべて使い尽くしてから4 A モレキュラーシーブで脱水 40 した酢酸エチル4 m l を添加し、冷却下 15 分間攪拌した後、ゆっくりと2 ーホルミルジチエニル含有の酢酸エチル溶液 10 m l を添加し、50℃位まで加熱した後、15~20時間反応させた(反応が十分に進行しない場合、さらにナトリウムを添加してもよい)。反応終了後、酢酸3 m l を添加し、生成した沈殿を速やかに溶解し、30分間攪拌した後、水30 m l を加え、酢酸エチル含有の成分を分離し、水で二回洗浄した後、その後、洗浄した成分をMgSO4で乾燥し、濾過した後、濾液をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し(溶出 50

液:酢酸エチル: n-ヘキサン=248:2)、黄色針 状の目的物1.11g(収率81%.mp:60~61 ℃)を得た

60

IR (KBr)

3060 cm⁻¹ 芳香族 C-H

3000, 2950 cm⁻¹ -CH₂ CH₃

1 7 0 3 $c m^{-1} C = 0$

1 6 1 4 $c m^{-1} - C = C - 1$ 2 0 8 $c m^{-1} - C - O - C - C$

 $MS: M^* = 264: 219 (-OEt)$

 1 H-NMR, CD₃ COCD₃ , δ:1. 27 (3 H, t), 4. 18 (2H, q), 6. 17 (1H, d), 7. 07 (1H, t), 7. 21 (1H, d),

7. 31 (1H, d), 7. 33 (1H, d), 7. 4

5 (1 H, d), 7. 7 2 (1 H, d) 実施例 2 6

2-ヨードーαターチオフェンの合成

ターチオフェン2. 33gを温度計とコンデンサーを取り付けた三つロフラスコに仕込み、エチルアルコール70mlで溶解した。しかる後、 I_2 , 1.10gを溶解したエチルアルコール25mlをゆっくりとフラスコに添加した。次いで、 HIO_3 0.47gを溶解した水溶液1mlをフラスコに滴加し、温度が30℃に保持するように滴加作業を行った。その後、4時間攪拌して赤褐色の反応混合液を黄色にした後、攪拌を中止し、得られた固定沈殿物を濾取し、EtOAc溶液を濾過し、濾液を減圧濃縮し、残渣を再結晶してm. p.146~148℃である目的物1.82g(収率51.7%)を得た。

【0079】実施例27

2, 2" ービチオフェンー 5 ーイル) ーエテニルチエニ ルケトンの合成

ビチエニルカルボキシアルデヒド 0.97gをフラスコに仕込み、エチルアルコール 10m1で溶解し、氷浴でその温度を $5\sim10$ \mathbb{C} に維持しながら、2-アセチルーチオフェン0.62m1を添加し、更にKOH溶液(KOH0.5g0、 H^2O1m 1 M^2 0 M^2 0

[0080] m., p. : 1.29-130 °C

 $M^+ : 302$

実施例28

(2, 2'ービチエニル(チオフェニー5-ル)ーエテ ニルケトンの合成

アセチルビチオフェン1. 052gをエチルアルコール 35m1 に溶解し、黄色の2-チオフェンカルボキシア

ルテヒド 0.6ml を添加し、淡黄色の溶液を得た。次いで KOH 溶液(KOHOO 0.5g をH2O 1ml 及びエチルアルコール 5ml に溶解して得た溶液)を該淡黄色の溶液に加え、赤褐色の溶液を得、攪拌して反応させた。その後、反応不完全なため、さらに 2- チオフェンカルボキシアルデヒド 0.1ml を添加して継続的に攪拌した。 TLC で反応終了を確認した後、反応系を冷蔵庫に一晩放置した。 翌日フラスコを冷蔵庫から取出して反応混合物を加水分解し、析出した固体を濾過し、エチルアルコールから再結晶してm. p.135~136 ℃である目的物 1.2g (収率 84.1%)を得た。【0081】 MS:

 $M^+ = 302$

実施例29

(2, 2'ービチオフェンー5ーイル)ーエテニルpー ヒドロキシフェニルケトンの合成

ホルミルービチオフェン1.94gをエチルアルコール15mlに溶解し、さらにpーヒドロキシフェニルメチルケトン1.36gを加え、薄ゴールドオレンジ色の溶液を得た。次いで、ゆっくりとH2Oとエチルアルコールに溶解したKOH1gを添加し、橙色の溶液を得た(若干の結晶が析出したが再び溶解した)。反応終了後、反応系を冷蔵庫に入れて一晩放置した。翌日、それを取出して見たが、形成した結晶が室温で再び溶解した。次いで、冷水を加えて水解反応を行った後、酢酸2mlを加え、ゴールドオレンジ色の沈殿物を濾過し、エチルアルコールから再結晶してm.p.が202~20

[0082] MS:

5℃である目的物 0.52gを得た。

M+:312

実施例30

ビチエニル (3 - メトキシ-4 - ヒドロキシ-フェニル) - エテニルケトンの合成

3-メトキシー4-ヒドロキシーベンズアルデヒド1g と3、4-ジヒドロー2H-ピナンをフラスコに仕込 み、p-メチルベンゼンスルホン酸0.2gを添加し、 攪拌して反応させた。反応終了後、ピナンを留去し、エ チルアルコールで溶解した後、アセチルビチオフェン 1. 22gを加え、さらにKOH水溶液0. 4gをゆっ くりと添加した。反応終了後、冷水20m1添加して加 水分解反応を行い、EtOAcで抽出した。次いで、抽 出液を減圧蒸留し、黒い油状物を得、それをnーヘキサ ンにつけた。翌日、まず淡黄色になったヘキサン溶液を 珪砂30gに傾注し、さらに、アセトンにより残留した。 黒い物質を洗除して同じく同珪砂に傾注した。次いで濾 液を集めて減圧蒸留し、残渣をシリカゲルカラムクロマ トグラフィー(溶出液:EtOAc:nーへキサン= 1:19→1:15→1:13) で精製した。最後に集 めた画分中の溶媒を留去し、EtOAcから再結晶して m. p. が166~168℃である目的物0.24を得

[0083] MS:

 $M^+ = 342$

実施例31

た。

チニエル (チオフェン-2-イル) -エテニルケトンの 合成

62

2ーアセチルチオフェン11mlとチオフェン-2ーカルボキシアルデヒド11mlをフラスコに仕込み、エチルアルコール10mlを添加した後、氷冷下、60%KOH水溶液4mlをゆっくりと注入し、固形物が生じるまで十分に攪拌した。反応終了後、反応混合物を冷水に傾注し、析出した大量の固定を濾取して淡黄色の結晶状固体を得た。この固体をエチルアルコールに溶解して再結晶処理によってm. p. が95℃である純結晶9.08gを得た。エチルアルコールに溶けない白い粉末状固体を濾取してmpが248℃である白い粉末状結晶を得た。母液の部分は、別に処理した。

【0084】実施例32

5-チエニルアクリル酸の合成

コンデンサーとN₂ 供給ノズルを取り付けた50mlニ つロフラスコに5ーチオフェニルーカルボキシアルデヒド4.2ml、マロン酸9.4gを仕込み、さらにピリジン18mlとヘキサヒドロピリジン0.3mlを添加した後、シリコーン油浴で90℃位に加熱し、2時間攪拌した後、120℃位に昇温させ、10分間還流させた。反応終了後、反応混合液をビーカーに傾注した後、適量の蒸留水、エーテルと濃HC110mlを同ビーカーに注入し、攪拌後、分液漏斗に傾注した。次いで、エーテル含有の成分を集め、それ以外の成分にさらにエーテル含有の成分を集め、それ以外の成分にさらにエーテルを添加した抽出し、抽出液を上記エーテル含有の成分と合併し、MgSO4を添加して乾燥した後、減圧濃縮し、残渣をエチルアルコールから再結晶してmpが148℃である高純度の針状結晶2.49gを得た。母液の部分は、別に処理した。

【0085】実施例33

2-ビチエニルアクリル酸の合成

コンデンサーと乾燥剤供給ノズルを取り付けた50m1 このロフラスコにホルミルービチオフェン3.88gとマロン酸4.16gを仕込み、さらに、ピリジン15.5m1と、ヘキサヒドロピリジン1.4gを添加した後、シリコーン油浴で90 $\mathbb C$ 位に加熱し、2時間攪拌した後、120 $\mathbb C$ 位に昇温させ、10 分間還流させた。反応終了後、反応混合液をビーカーに傾注し、適量の蒸留水と濃HCl40m1を中和と酸性化用として添加した。大量の橙色の固体を濾取し、アセトンで溶解した。大量の橙色の固体を濾取し、アセトンで溶解した後、適量のシリカゲルを添加し、カラムクロマトグラフィーで精製した(溶出液:n-ヘキサン:アセトン=5.2)。これにより極めて純粋の2-ビチエニルアクリル酸(m.p.:175 $\mathbb C$ 、M 1236) <math>1295 1

207℃, M⁺ : 280, 236 (M⁺ -COOH) 0.16gを得た。

【0086】実施例34

(ビチオフェン-5-イル) -4-ヒドロキシ-4-メ チルーベンテン-1-オン-3の合成

(ビチオフェンー5ーイル) エテニルメチルケトンの合 成

ホルミルービチオフェン3.93gをエチルアルコール 20 50mlに溶解し、さらにアセトン2mlを添加した。 得られた混合液の温度を12℃位に維持しながら、希釈した45%KOH水溶液数滴をゆっくりと滴加することにより温度が17℃に上昇し、しかも固体がだんだん析出した。なお、その色も黄色から橙色に変化した。反応終了後、加水分解して極めて純粋の黄色結晶(m.

p. : 204℃) 2. 23gを得た。母液部分は、別に処理した。M⁺ : 234, 219 (M⁺ - C H₃)。 【0088】実施例36

(ビチオフェンー 5 ーイル)エテニルジメトキシメチル ケトンの合成

H₃)₂]

実施例37

2-アセチルー5-ヨードチオフェンの合成 無水酢酸15.67gと85%リン酸1.02gを混合 した後、80℃まで加熱し、無水酢酸15.03gに溶 解した2-ヨードチオフェン21.00g(0.1モル)を添加した。その後、混合物を105℃まで加熱 し、2時間反応させた。反応後、反応混合液を水200 mlに傾注し、NaHCO3で中和して生成した固体を 濾取し、水20mlで洗浄した。最後に、該固体を減圧 乾燥し、nーヘキサンから再結晶してm.p.:124 ℃~127℃である目的物結晶10.12g(収率4 0.16%)を得た。

- (1) 1 H-NMRスペクトル
- δ 7. 16 δ 7. 26 (2H, m, H3, H4)
- $\delta 2. 43 \delta 2. 49 (3 H, s, -C C H_3)$
- (2) IR吸収スペクトル
- 1630 c m-1 A r C 吸収
- 1350, 1390 cm⁻¹ CO-CH₃ 吸収
- 800 c m-1 チオフェン吸収
- (3) MS:
- $M^+ = 252 (100)$
- $M^+ C H_3 = 237 (69)$
- .(4) R.f 值:
- 0.53 (n-ヘキサン/酢酸エチル=3/1より) 実施例38

5-アセチルー2, 2'-ビチエニル及び5, 5'-ジ アセチルー2, 2'-ビチエニルの合成

ビチオフェン2. 40g(0.013モル)を無水酢酸8 m1に溶解し、N2雰囲気下、還流まで加熱した後、85%リン酸6滴を添加し、5時間反応した。反応終了後、反応混合液を氷200gに傾注し、1時間攪拌した後、生成した固体を濾取し、それを蒸留(148 $\mathbb{C}/0$. 8 mm \mathbb{H} \mathbb{g}) して5 $-\mathbb{P}$ セチルー2, \mathbb{Z}' $-\mathbb{E}$ \mathbb{Z} \mathbb{Z}' \mathbb{Z} \mathbb{Z}

【0089】残渣をさらに蒸留し、ジオキサンから再結 晶してジアセチルー2, 2'ービチエニル(mp:23 6℃~239℃,収率7.1%)0.24gを得た。

(1) ¹ H-NMRスペクトル: CDC 1₃ , δa. 5-アセチルー2, 2'-ビチエニル

[0090]

【数18】

65

7. 39-7. 53 (1H, m, H4) 7. 16-7. 30 (2H, m, H3, 5°) 6. 86-7. 13 (2H, m, H3', 4')

2. $36-\delta 2$. 56(3H, s)

【0091】b. 5, 5'ージアセチルー2, 2'ービ

[0092] 10 【数19】

チエニル

87. 66-7. 50 (2H, m, H4, 4')

7. 46-7. 20 (2H, m, H3, 3')

2. 66-2. 53 (6H, s, -C-CH₃)

【0093】(2) IR吸収スペクトル

[0094]

a. 5-アセチル-2, 2'-ビチエニル

【数20】

3080cm-1芳香族C-H吸収

830, 795, 715cm-'ビチオフェン吸収

【0095】b. 5, 5'ージアセチルー2, 2'ービ

[0096]

チエニル

795, 950cm-1ビチオフェン吸収

[0097] (3) MS:

a. 5-アセチル-2, 2'-ビチエニル

 $M^+ = 208 (77)$

 $M^+ - C H_3 = 193 (100)$

b. 5, 5' ージアセチルー2, 2' ービチエニル

 $M^+ = 250 (100)$

 $M^+ - C H_3 = 235 (23)$

(4) R f 値

a. 5-アセチルー2, 2'-ビチエニル

0.53 (n-ヘキサン/酢酸エチル=3/1より)

b. 5, 5'ージアセチルー2, 2'ービチエニル

0.30(n-ヘキサン/酢酸エチル=3/1より) 実施例39

2-二トロチオフェンの合成

チオフェン8. 42g(0.1モル)を無水酢酸40m 1に溶解し、氷冷下、N2 雰囲気下、酸6.5 m l と酢 酸20mlの混合液をゆっくりと滴加し、酸の滴加作業 終了後、室温で一晩攪拌した。その後、酢酸エチル20 0ml添加し、順に水(100mlx2)、10%Na 50 5-二トロ2, 2'ービチエニルの合成

HCO3 水溶液 (100mlx2)、水 (100mlx 2) で洗浄することにより酸を洗除した。次いで無水N a2 SO4 で乾燥し、溶媒を留去した後、n-ヘキサン から再結晶してm. p. が42℃である2-ニトロチオ フェン6.89g(収率53.4%)を得た。

(1) ¹ H-NMRスペクトル

7. 76-7. 93 (1H, m, H3)

7. 40-7. 68 (1H, m, H5)

40 6. 93-7. 16 (1H, m, H4)

(2) IR吸収スペクトル

3090cm-1 芳香族C-H吸収

809, 730cm⁻¹ チオフェン吸収

-1 5 1 0, 1 3 3 0, 8 5 0 c m⁻¹ C − N O₂ 吸収

(3) M S

 $M^+ = 129 (100)$

(4) R f 値

0. 21 (n-ヘキサンより)

実施例40

ビチオフェン5. 12g(3. 08 x 10⁻² モル)を無水酢酸17mlに溶解し、氷冷下、N2 雰囲気、酸2. 5mlと無水酢酸8mlの混合液をゆっくりと滴加し、2時間攪拌した後、反応を中止した。その後、酢酸エチル200mlを添加し、順によって水(100ml x 2)、10%NaHCO3 水溶液(20ml)、水(100ml x 2)で洗浄することにより洗除した。次いで、無水Na2 SO4 で有機性成分を乾燥した後、溶媒を留去し、シリカゲルカラムで濾過した後、nーヘキサン/酢酸エチル(10:3)系から再結晶してmpが109℃である目的物3.10g(収率47.7%)を得た。

- (1) 1 H-NMRスペクトル: CDC 13 , δ
- 7. 70-7. 86 (1H, m, H4)
- 7. 22-7. 43 (2H, m, H3, 5')
- 6. 50-7. 15 (2H, m, H3, 4')
- (2) I R吸収スペクトル
- 3080cm-1 芳香族吸収
- 825, 798, 715cm-1 ビチオフェン吸収
- 1480, 1325cm-1 C-NO2 吸収
- (3) M S:
- $M^{+} = 2 \ 1 \ 1 = (1 \ 0 \ 0)$
- (4) R f 值:
- 0. 11 (n-ヘキサンより)

実施例41

- 2, 2'ービチエニルー5ーメタノールの合成
- 2, 2'ービチエニルー5ーカルボキシアルデヒド1. 0g(5.2x10³モル)をメタノール10mlと3. 7%アルデヒド3mlに溶解し、ゆっくりと60℃~6 5℃まで加熱した。しかる後、60%KOH水溶液4. 5mlを添加し4.5時間反応させた。反応終了後、水20mlを添加し、酢酸エチル(50mlx2)で抽出 1. 抽出液を乾燥した後、溶煤を留まし、シリカゲルカ
- 20m1を添加し、酢酸エチル (50m1x2) で抽出し、抽出液を乾燥した後、溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーによって精製した。m. p. が41~42.5℃である目的物0.80g(収率78.7%)を得た。
- (1) 1 H-NMRスペクトル: CDC 13 , δ
- 6. 80-7. 16 (5H, m, 芳香族H)
- 4. 61-4. 74 (2H, br. s, $-C\underline{H}_2 O$ H)
- 1. 53-1. 86 (1 H, b r. s, $-CH_2 OH_2$)
- (2) IR吸収スペクトル
- 3060cm-1 (broad) <-OH吸収
- 3060cm-1 芳香族C-H吸収
- ·835, 795, 688cm⁻¹ ビチオフェン吸収
- (3) MS:
- $M^+ = 196 (100)$
- $M^* OH = 1.79 (85)$
- (4) RF值

0.33 (n-ヘキサン/酢酸エチルニ3/1より) 実施例42

68

5- [4-ヒドロキシー(1)-ブチニル]-(2, 2')-ビチエニルの合成

a、ヨード化第一銅

CuSO4 25gを400mlビーカーに仕込み、水150mlを添加して溶解し、第一溶液を用意した。一方、KI36.5gとNa2S2O3を100mlビーカーに仕込み、水を添加して溶解し、第二溶液を用意した。しかる後、該第二溶液を前記第一溶液に傾注し、沈殿がでなくなるまで絶えずに攪拌した。次いで、さらに15分間攪拌し、沈殿物を濾取した後、水20mlとエチルアルコールで該沈殿物を数回洗浄し、乾燥した。ヨード化第一銅23g(収率80%)を得た。

[0098] $2 C u S O_4 + 4 K I + 2 N a_2 S_2 O_3$ $\rightarrow 2 C u I \downarrow + 2 K_2 S O_4 + N a_2 S_4 O_6 + 2 N a_1$

b、銅アセチリドの製造

ヨード化第一銅36.34g含有のアンモニア水300mlをゆっくりと3ープチンー1ーオル含有のエチルアルコール150mlに添加し、室温で一時間攪拌した後、生成した黄緑色の固体を濾取し、青色の濾液がなくなるまで水30mlで数回洗浄した後、エチルアルコールでさらに洗浄した。次いで、水などを減圧留去し、淡黄色の目的物19.26g(収率90%)を得た。

c、5- (4-ヒドロキシー(1)-ビチニル)-(2, 2')-ビチエニルの合成

コンデンサーと、温度計とN2 供給ノズルを配置した茶 色の250m1三つロフラスコに、5-ヨード-2, 2' - ビチエニル17.07g含有のピリジン100m 1を仕込み、3ープチンー1ーオルの第一銅塩を添加 し、N2 雰囲気下、3時間半還流するまで加熱した。反 応終了後、ピリジンを留去し、CH2 Cl2で抽出(2 00mlx2)し、抽出液から生成した固体を濾除した 後、水 (150mlx2) 10%NaHCO3 水溶液 (100mlx2)水(150mlx2)で洗浄した。 次いで無水MgSO4 でその有機性成分を乾燥し、溶媒 を留去して粗生成物を得た。最後に該粗生成物をシリカ ゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、溶出液がn-ヘキサンである場合、2,2'ービチエニル3.56g を得た。溶出液がn-ヘキサン:酢酸エチル=6:1で ある場合は、淡黄色の目的物結晶 8. 49 g (収率 62 %)を得た。

- (1) ¹ H-NMR スペクトル: CDC 13, δ
- 6. 75-7. 20 (5H, ビチオフェン上のH)
- 3. 7 2. 7
- $(2H, t, -C\underline{H}_2 OH)$, $(2H, t, -CH_2 -CH_2 O$
- H)
- (2) IR吸収スペクトル
- 50 3300cm⁻¹ (broad) OH吸収

1032 c m-1 C - O 吸収 835, 830, 795, 690 cm⁻¹ 2, 2'ービ チオフェン吸収 (3) MS: M+ 234 (17) $M^+ - CH_2 OH 203 (10)$ 84 (100) チオフェン 実施例43

5-[4-トシルオキシー(1)-ブチニル]-(2, 2') ービチエニルの合成 実施例42の生成物8.48gをピリジン100mlに

溶解し、250m1三つ口フラスコに仕込み、N2 雰囲 気下、p-トシル塩化物16gを添加し、室温で一晩攪 拌した後、ピリジンを減圧留去した。その後、酢酸エチ ルとCH₂ Cl₂ などで(100mlx2)抽出し、不 溶性固体を濾除した後、水(100m1x2)、5%H Cl水溶液(100mlx2)、水(100mlx2) という順で洗浄し、無水MgSO4 でその有機性画分を 乾燥して濾過した。次いで、溶媒を留去し、粗目的物を 得た。シリカゲルカラム快速クロマトグラフィーで(溶 出液:酢酸エチル:n-ヘキサン=1:6)精製し、目 的物 6. 25g(収率 44%)。その上、5-[4-ク ロロー(1)ープチニル]ー(2,2')ービチエニル 1. 48g(収率16%)を得た。

- (1) ¹ H-NMRスペクトル: CDCl3,
- 6.8~7.8 (m, 芳香族H)

4.06 (2H, t, -CH₂ C<u>H</u>₂ -O-)

2.75 $(2 H, t, -C H_2 -C H_2 O-)$

2.33 $(3H, s, -CH_3)$

(2) IR吸収スペクトル

3030cm-1 芳香族C-H吸収

2950, 2910 c m⁻¹ 脂肪族 C — H 吸収

1340, 1170 c m⁻¹ − S O₂ − 吸収

S一〇吸収

885, 800, 755, 690, 660 cm⁻¹ 2'ーピチオフエニル吸収

(3) MS:

M+ 388 (82)

M+ -トシルH 216 (100)

実施例44

5- [4-クロロ-(1) -ブチニル] - (2, 2') ービチエニルの合成

5- [4-ヒドロキシー(1) ープチニル] - (2, 2') - ビチエニルをピリジン50mlに溶解し、N2 雰囲気下、POCl₃2gを加え、室温で4時間攪拌し た。次いでピリジンを留去し、酢酸エチル(50mlx

- 2) で抽出し、濾過後、飽和食塩水(100mlx
- 2)、水(100mlx2)で洗浄し、無水MgSO4 で有機性画分を乾燥した後、濾過して溶媒を留去し、シ リカゲルクロマトグラフィー(溶出物:酢酸エチル:n

一へキサン=1:5)で精製し、目的物1.80g(収 率 7 1%) を得た。

70

(1) ¹ H-NMR スペクトル: CDC l₃, δ

(5H, m, ビチエニル上の 6. $9 \sim 7$. 3

H)

3.65 (2H, m, -CH₂ C<u>H</u>₂ -

C 1)

2.90 $(2H, m, -CH_2 CH_2 -$

C1)

(2) I R 吸収スペクトル

3050, 3030 c m⁻¹ 芳香族C-H吸収

2960, 2910cm-1 脂肪族C-H吸収

2 2 0 5 c m⁻¹ -C≡C-吸収

835, 790, 740, 685, 658 cm⁻¹

2' - ビチエニル吸収

(3) MS:

 $M^+ = 252 (100)$

 $M^{+} - C 1 = 2 1 7 (4)$

 M^{+} - C H₂ C I = 2 0 3 (2 3)

実施例45

5-(ブテン-(3)-イン-(1)-イル)-(2,

2') ービチエニルの合成

A. トシレートエステルからの製造プロセス

実施例43の生成物6.26gをエチルアルコール60 mlに溶解し、よく攪拌しながら、ゆっくりとKOH 10g含有の水とエチルアルコール(1:1)の混合液 を滴加した(滴加時間:10min)。ついで反応混合・ 液を75℃で加熱攪拌した後、エチルアルコールを減圧 留去し、酢酸エチル(50mlx2)で抽出した後、分

液漏斗に傾注して水(50mlx2)、飽和食塩水(5 0mlx2)、水(50mlx2)という順で洗浄し た。その後、その有機性画分を分離して無水MgSO4 で乾燥し、濾過した後、溶媒を減圧留去し、粗目的物を 得た。最後に、シリカゲルクロマトグラフィー(溶出 液:酢酸エチル:n-ヘキサン=1:1)で精製し、目 的物2.83g(収率81%)を得た。

(1) 1 H-NMR スペクトル: CDCl3, δ

6. 90~7. 15 (5H, mビチエニル上のH)

5. $14\sim6$. 2 (3H, m, $-CH=CH_2$)

(2) IR吸収スペクトル

3100~3050cm⁻¹ 芳香族 C - H 吸収

2.195 c m⁻¹ $-C \equiv C - 吸収$

1600, 1500 c m⁻¹ 芳香族-C=C-吸収

960, 910 cm⁻¹ -CH=CH₂ 吸収 835, 790, 680 cm⁻¹ 2, 2' ービチエニル

(3) MS:

吸収

 $M^+ = 216 (100)$

B. 塩化物からの製造プロセス

5- [4-クロロー(1) ーブチニル] - (2, 2')

- ビチエニルをエチルアルコールに溶解し、よく攪拌し ながらKOHのエチルアルコール溶液を滴加した後、7 5℃まで加熱し、15分間反応させた。その後の処理 は、上記Aと同様であった。これによっても同じ目的物 を得ることができ、収率は90%以上であった。

【0099】実施例46

5- [4-アセトキシー(1) -ブチニル] - (2,

2') ービチエニルの合成

5- [4-ヒドロキシー(1) -ブチニルー(2,

2') ービチエニル1.23gをピリジン6mlに溶解 し、無水酢酸1mlを添加し、数分間攪拌して均一化し た後、室温で24時間放置した。翌日、水20m1を加 えて加水分解反応を行い、油状の生成物を得た。その 後、酢酸エチル30mlを添加して該油状生成物を抽出 した後、1NHCI(10mlx3)、水(10mlx 1) 、希KHCO3 水溶液(10mlx1)で抽出液を 洗浄し、溶媒とした酢酸エチルを減圧留去した。その 後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(5%の酢酸 エチル/ n-ヘキサン) で精製し、溶媒を減圧留去する ことにより淡黄色の油状目的物 1.7 gを得た

(1) 1 H-NMR スペクトル:CDC 13 、 δ

7. 3~6. 8 (5 H, m, ビチエニル上のH)

4. 16 $(2 \text{ H}, \text{ m}, -\text{C} \text{H}_2 \text{ C} \underline{\text{H}}_2 -\text{O} -)$

2. 7 (2H, m, -CH₂ CH₂ -O-)

6. 95~7. 1 (5H, m, ビチエニル上のH)

 $(2H, t, J=7Hz, -CH_2CH_2-O-)$ 4. 2

 $(2H, t, J=7Hz, -CH_2-CH_2-O-)$ 2.72

(2H, br. s, -0-C-CH₂ -) 2. 18

 $(2H, t, -C\underline{H}_2 - CH_2 - O-)$ 2.85

【0101】(2) IR吸収スペクトル

3090, 3040 cm⁻¹

芳香族 C-H

1695, 1268, 1109 cm⁻¹

芳香族エステ

830, 800, 700 c m⁻¹

チエニル吸収

(3) MS:

吸収

 $M^* = 388 (16)$

 $M^{+} - C_{6} H_{5} COOH 216 (100)$

実施例 4 8

5- [4-パルミトイルオキシー(1) -ブチニル] -(2, 2') - ビチエニルの合成

5- [4-ヒドロキシ-(1) -ブチニル] - (2,

2') ービチエニル0.6gをピリジン10mlに溶解

し、塩化パルミトイル1.2mlを添加して均一になる 50

(3H, s, -OCOCH₃)

(2) IR吸収スペクトル

3050 c m⁻¹ 芳香族C-H吸

72

2960, 2900 c m⁻¹ 脂肪族CーH吸

1737, 1232, 1018 cm-1 エステル吸収 $830, 795, 692 \, \text{cm}^{-1}$

 $M^+ = 276 (46)$

2, 2ービチエ

ニル吸収

(3) M S :

 $M^* - A c O H = 2 1 6 (1 0 0)$

実施例47

5- [4-イソバレリルオキシ-(1) ブチニル] -

(2, 2') ービチエニルの合成

5- [4-ヒドロキシー(1) -ブチニル] - (2,

2') ービチエニル1gをピリジン10mlに溶解し、 イソバレロイルクロライド1mlを添加した後、均一に なるように揺動させ、室温で一晩放置した。その後、加 水分解、クロマトグラフィーなどの処理によって淡黄色

油状の目的物1.06gを得た。

(1) HNMR スペクトル: CDCl3, δ

[0100]

【数22】

ように揺動させた後、一日放置した。その後、加水分解 により固体沈殿物を得た後、水を除去し、さらに酢酸エ チル30m1を加え、水、希HС1水溶液、希炭酸塩水 溶液、水で洗浄した後、乾燥してシリカゲルカラムクロ マトグラフィーで精製し、極めて薄い黄色の目的物結晶 2, 2'-ビ 40 を得た。そのmpは68~69℃であった。

(1) ¹ H-NMR スペクトル: CDC 1₃ , δ

7. 26~6. 84 (5H, m, ビチエニル上のH)

4. 25

(2H, t, -CH₂ CH₂ O-)

2.67 2. 28 (2H, t, -CH₂ CH₂ O-)(2H, t, -OCOCH₂ C₁₄ H

29)

1. 22 (29H, m, br-OCOCH₂)

C 14 H 29)

(2) IR吸収スペクトル

3030 c m⁻¹

芳香族C一H吸収

73

2950, 2840 cm⁻¹ 脂肪族C-H吸収 1730, 1170 エステル吸収 M+ -C6 H5 COOH 216 (100) 実施例49

5-〔4-パルミトイルオキシー(1)-ブチニル〕-(2, 2') - ビチエニルの合成

5- [4-ヒドロキシ-(1) -ブチニル] - (2, 2') ービチエニル0.6gをピリジ10mlに溶解 し、塩化パルミトイル1.2mlを添加して均一になる ように揺動させた後、一日放置した。その後、加水分解 により固体沈殿物を得た後、水を除去し、さらに酢酸エ チル30mlを加え、水、希HCI水溶液、希炭酸塩水 溶液、水で洗浄した後、乾燥してシリカゲルカラムクロ マトグラフィーで精製し、極めて薄い黄色の目的物結晶 を得た。そのmpは68~69℃であった。

(1) 1 H-NMR スペクトル: CDC 13 , δ

7. 26~6. 84 (5H, m, ビチエニル上のH)

4. 25

 $(2H, t, -CH_2 CH_2 O-)$

2.67

 $(2 H, t, -C H_2 C H_2 O -)$ $(2H, t, -OCOC_{H2} C_{14} H 20)$

2. 28 29)

1. 22

(29H, m, br-OCOCH₂)C14 H29)

(2) I R 吸収スペクトル

3030 cm⁻¹

芳香族 C - H 吸収

2950, 2840 cm⁻¹

脂肪族C一H吸収

1730, 1170

エステル吸収

830, 795, 670 c m⁻¹ 2, 2'ービチエニ ル吸収

(3) MS:

472 (25)

M+ - C 15 H 31 · C O O H

216 (100)

薬理試験

(一) 抗水腫に係わる動物試験

本試験において薬理試験を行なうに際してよく抗炎症の 効果を測定するための足のうら浮腫法〔C. A. Win ter, E. A. Risley and G. W. Nu ss, <u>Biol</u>. <u>Med</u>., 111, 544 (196 2); A. P. Roszkowski, W. H. Roo ks II, A. J. Tomolonisand L. M. Miller, <u>J. Pharmacol Exp.</u> <u>Ther</u>., 179, 114 (1971)〕を採用し、 カラゲーナン(Carrageenan)(シグマケミ カルカンパニー, No. C-3889, タイプ IV, ラムダーカラゲーナン)を炎傷発生剤とし、インドメタ シン(Indomethacin)(シグマケミカルカ ンパニー)を標準抑制剤とした。本発明に係わる化合物 とインドメタシンを用いてそれらがカラーゲーナンで起 こした炎症による水腫を抑制する効果の比較を活性の有 無の判断基準とした。一般にいえば、消炎用西洋薬の抑 50 制効果は、20%~40%であるが、インドメタシンの 最もよい抑制効果は、40%左右である。抑制効果が3 0%以上であれば、顕著な抗水腫効果を有するものと認 められた。

74

【0102】1. 実験方法

①ネズミの足のうら部の体積測定

ピペットを連結配備した水銀槽内にネズミの足のうら部 を入れてピペットで上昇した水銀の部分の体積を測定 し、ネズミの足のうら部の体積とした。

②本発明化合物製剤の調製

適量の本発明化合物に適量の界面活性剤(Tween-80、或いは SS-10含有の混合乳化剤)を添加した 後、適量の蒸留水を加え、所定の濃度を有する乳化状製 剤を調製した。

③標準消炎剤の調製

適量のインドメタシンに適量の水を添加し、O. 4 mg /mlの濃度を有する液体製剤を得、それを標準消炎剤 とした。この標準消炎剤は、透明状の水溶液であり、使 用前の日で調製され、一晩放置した後、使用に供した。 室温で数日間放置した後でも、清橙であった。

④炎傷発生剤の調製

適量のカラゲーナンに適量の水を添加し、10mg/m 1の濃度を有する水溶液製剤を得、それを炎傷発生剤と した。この炎傷発生剤は、使用前の日で調製され、一晩 放置した後、使用に供した。この炎傷発生剤によって は、起腫が容易に100%左右にコントロールできた。 ⑤投与方式

A. 実験群

消炎剤、或いは本発明化合物製剤をマウスに経口投与し た。1時間後、マウスの足のうらに炎傷発生剤を注入し た。消炎剤と本発明化合物製剤の投与量は、マウスの体 重により異なったが、通常体重100g当たり1m1で あった。炎発生剤の注入量は、マウスごとに 0.11 m 1であった。

B. 対照群

上記実験群に係わる実験を行なうと同時に、マウスに適 量の濃度を有する界面活性剤を経口投与した。投与量 は、マウス体重100g当たり1mlであった。炎傷発 生剤の注入量は、上記実験組と同じであった。

⑥マウスの足のうら部の浮腫体積の測定

炎傷発生剤を注射してから3時間後、即ち、消炎剤、或 いは本発明化合物製剤経口投与後4時間、マウスの足の うら部の体積を計測し、投与前の体積をマイナスした値 を浮腫体積とした。

【0103】2. マウスの品種と購入先・

品種:ロンゲバンス(Longevans)

購入先:台湾大学医学部の動物センター

3. 実験結果の計算法

[0104]

【数23】

【0105】V:: : 投与(消炎剤、或いは本発明化合物

【O 1 O 7】Eo :対照群のマウス足のうらの起腫率

E1:実験群マウスの足のうらの起腫率

4. 実験結果

表1は、山防風抽出液の実験結果である。この表から明 らかなように無極性有機溶媒、酢酸エチル、及びエチル アルコールで抽出して得た抽出液は、顕著な腫引き効果 を有するものと確認した。即ち、これらの本発明化合物 を含む抽出液は、より高い消炎薬効を有するものと確認

【0108】表2~表11は、各種の合成チオフェン誘 導体による実験結果である。これらの表から、天然の山 防風抽出液と同じく、合成チオフェン誘導体も腫引き効 果を有し、特に2-と5-に適当の置換基を有するもの は、より高い活性を呈することが分かった。

【0109】(二)インターフェロン計測試験 実験方法

1. マウス (BALB/C, 20-25g) 五匹の腹腔 に、それぞれ本発明化合物製剤を注射し、5時間後、心 臓から採血し、2500rpmで25分間遠心した後、 血清を集めて、MEM(ミニアム エッセンシャル ミ ディアム)で4倍、8倍、16倍に希釈した。

2. MEMでL-929細胞を1. 5x10⁵ cell /mlになるように希釈した後、96ウェルを有するミ 30 クロプレートの各ウェルにそれぞれ0.2mlを加え、 24時間放置した。細胞がミクロプレートに付着した 後、MEMを引き出し、さらに各ウェルに希釈した血清 液 0. 2 m l を添加し、3 7 ℃に保たれた培養箱で 2 4 時間培養した。

3. ウェル内の血清液を除去し、MEMで洗った後、さ らに各ウェルにそれぞれベスキュラーソマチックウィル ス(Vescular Somatic Virus) 0. 2 ml (100 TC ID50 / ml) を添加し、3 7℃で24時間培養し、そのCPE (細胞変性効果)を 観察すると共に、そのインターフェロン単位(IF. ラ ボラトリー ユニット/m1)を計算した。

4. インターフェロン単位の計算:

IF. (L. U/m1) = $A \times B$

A:ウェル内、50%以下の細胞がウィルスに感染され た場合、ウェルに加えられた血清液の最髙希釈倍数。

【0110】B:1/ウェルに加えられた血清の希釈液 量 (m 1)

(三) 生体内、マウスの骨髄細胞がマクロファージと単

製剤) 4時間後、足のうら部の浮腫体積 V』:投与前の足のうら部の体積 [0106]

【数24】

$$\frac{E_0 - E_1}{E_0} \times 100$$

球系白血球に増殖する現象の検出と固定

a. 骨髄細胞の分離法

RPMI-1640液を充填した注射器の27号針用カ ニューレーをC3 Hマウスの大腿骨に挿入し、その骨髄 細胞をRPMI-1640液により押出してナイロンネ ットを通過させ、単細胞懸濁液を形成させた。

【0111】b. L929細胞株でコンディションした 培地G/M CSFの調製:群集状になったL929細 胞株の上清を取り、遠心した後、 0. 2 μ mのろ膜を通 過させてコロニー刺激因子を含有するコンディションし た培地を得た。抑制ファクターかが分泌している可能性 があるので、該培地をTSKHW-55カラムで精製し た後、プレパラティブ イソエレクトロフォーカシング 法を利用してそのPI値に従って再精製した。

【0112】c. 生体内活性の測定法

骨髄細胞を胎牛血清10gとL929細胞株でコンディ ションした培地G/M CSF含有のRPMI-164 0液に添加し、それを各穴に10万細胞が存在するよう に96穴を有するミクロタイタープレートに添加すると 共に、測定すべきサンプルも各穴に入れた。96時間培 養した後、H3-サイミジン(thymidine)を 添加し、24時間後、細胞収集器 (cell harv ester)で細胞をガラス濾紙に収集した。その上、 ベターカウンターでDNA合成の指数を測定した。

【0113】(四)本発明化合物製剤が分裂原コンカナ バリン(concanavalin)Aで活性化した脾 臓細胞に対する反応性の測定

a. 脾臓細胞被検体の作成

無菌下、C3 Hマウスの脾臓細胞を取出し、RPMI-1.6 40液含有の培養皿内に入れてピンセットでつぶし た後、ナイロンネットを通過させて単細胞懸濁液を得

【0114】b. 生物活性測定法:脾臓細胞(40万c ells/well) を胎牛血清10gと1-3 μg/ mlCon A含有のRPMI-1640液で培養し、 さらにサンプルを加えて48時間培養した。次いで〔M e-3H〕ーサイミジンを24時間パルスして細胞をガ ラス濾紙に集めた。最後に、ベターカウンターでDMA 合成指数を計測した。

[0115]

【表1】

78

77

山防風 (Echinops grijisii)抽出物による抗水腫活性試験

S	新量 mg/kg Rat 知制率 試験試料(Et 20 抽出物、Si-gelカラム で粗純化)		剂量 mg/kg Rat	抑制率			
		1. 0	5 0		混合物	1 0	4 8
	Et ₂ O	1. 0	3 0	n - ヘキサン 溶出物	供古初	100	20*
油	抽出物	1 0	3 1	俗山初	主要成分	100	35*
溶		10	5.1		次要成分	100	4 3
HEF				EtOAc溶出物		1 0	6 3
性		100	3 4	BIOACA	вш и	100	7 Ó
物				F + OH*	E t OH溶出物		4 6
120	EtOAc			E COIIA	вшия	100	3 5
	抽出物	100	5 8	注 1 · 少/+[0~+ 由来を	で亡羽色がまっ	2 ~ L
水凉	_	100	1 3	注 1:*はRat中毒死亡現象がある。 を示す 注 2:Et ₂ OとEtOAcによって打 した後の水溶物		,	
水溶性物	注 2	1000	2 2			A cによって	(抽出
120		2000	46.	U/-12	ない小俗切		

【0116】表2~表17 合成チオフェン誘導体によ

[0117]

る動物抗水腫実験結果

【表2】

30

ビチオフェン誘導体	利量(mg/kg)	抑制率 (%)
	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	1 8 1 5 1 9 2 2
C=C-CH=CH ₂	1 0 5 0 1 0 0	2 2 3 7 4 4
C=C-CH ₂ CH ₂ OH	50 100 200* 500*	3 2 3 6 3 8 5 2
C=C-CH ₂ CH ₂ O-C-CH ₃	1 0 1 0 0 2 0 0	3 2 5 2 3 9
	1 1 0 5 0 1 0 0 1 5 0	1 5 2 6 3 1 3 7 5 2
C=C-CH ₂ CH ₂ O-C-C ₁₅ H ₃₁	5 0 1 0 0 2 0 0	3 7 3 3 3 1

[0118]

【表3】

40

ビチオフェン誘導体	剤量 (mg/kg)	抑制率 (%)
CEC-CH ₂ CH ₂ O-C	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	3 1 3 7 4 9 3 0
C=C-CH ₂ CH ₂ O-S	1 0 5 0 1 0 0	3 7 3 6 3 6
CEC-CH2CH2CI	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 8 4 2 毒性 毒性
	1 0 5 0 1 0 0	3 1 3 0 3 4
	1 0 0 2 0 0 5 0 0	2 1 2 3 3 0
√ _S)_1	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	8 1 9 2 5
I—(S)—I	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0 5 0 0	2 4 4 3 4 2 4 2 2 7

[0119]

【表4】

		
チオフェン誘導体	剂量(mg/kg)	抑制率(%)
$\left(\begin{array}{c} \left(\left(\begin{array}{c} \left(\left(\begin{array}{c} \left(\left(\left(\begin{array}{c} \left($	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0 5 0 0	1 6 2 4 2 6 3 2 2 8
CCH ₃	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	1 8 2 8 2 6 3 3
CH ₃ C CCH ₃	1 1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	1 8 2 8 3 1 2 3 2 5
CCH,	0. 1 0. 5 1 5 * 10 * 50 * 100	28 32 22 29 (76) (86) (81)

[0120]

【表5】

86

チオフェン誘導体	剤量(mg/kg)	抑制率 (%)
CH ₂ CHCOOH	5 0 1 0 0 2 0 0	1 2 3 1 1 8
CHCOOH NH ₂	5 0 1 0 0 2 0 0	1 7 2 4 2 2
CH₂CH₂COOH	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 7 2 7 4 0 2 7
CH₂CH₂CH₂OH	5 0 1 0 0 2 0 0	4 2 3 3 5
HOCH ₂ CH ₂ —(S)—CH ₂ OH	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 6 3 4 3 7 4 1
AcOCH ₂ — S CH ₂ OAc	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0 5 0 0	8 1 7 2 8 2 8 2 8

[0121]

【表6】

化合物	剂量(mg/kg)	抑制率(%)
H	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 2 3 7 5 0
	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	5 1 7 2 2 1 8
	1 0 5 0 1 0 0	4 4 3 3 3 9
	1 0 5 0 1 0 0	1 0 毒性 毒性
	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 0 1 9 2 8
о₂и—⟨ѕусоон	1 0 5 0 1 0 0	2 9 2 2 3 0
O₂N—√S CHO	1 0 5 0 1 0 0	35 20 Toxic

[0122]

【表7】

チオフェン誘導体	剂量 (mg/kg)	孙
СН ₃ — СН ₃	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	3 0 3 0 3 0 2 8
	· 10 50 100	2 6 3 0 3 0
⟨s och,	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	1 6 1 5 2 9 1 4
	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 3 4 3 4 1 4 6
(CH ₂) ₂ C C(CH ₂) ₃	5 0 1 0 0 2 0 0	3 2 1 7 negative
C S C S C S C S C S C S C S C S C S C S	5 0 1 0 0 * 2 0 0	2 8 4 5 5 5

[0123]

[表象]

40

チオフェン誘導体	剂量(mg/kg)	抑制率(%)
OAC O ₂ N—CH	1 0 5 0	2 0 2 2
O ₂ N— S CH OAc	100	2 8
OAc	2 0 .0	2 5
	1 0	9
NO ₂	* 100	(46)
`s' .	*200	· <u>* </u>
	1	1 8
en e	5	. 28
	10	3 5
NO ₂	5 0	3 1
	100	2 3
	200	2 5
	5 0	2 9
⟨	يونيي 1.00	3.5
`S`	200	2 6
	5 0	2 9
CH₂CH₂OH	100	3 5
`s`	200	3 1
	5 0	. 20
	100	2 0
`s'	200	1.5

[0124]

【表9】

40

チオフェン誘導体	剂量 (mg/kg)	抑制率(%)
O ₂ N— S CH=CHCHO	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	3 7 3 7 3 7 3 3
√_S Сн₂соон	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	1 4 1 6 3 6
СНО	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	8 3 3 3 1 1 9
Соон	5 0 1 0 0 2 0 0	1 2 1 2 1 2
CH ₂ NH ₂	5 0 1 0 0 2 0 0	1 8 3 3 3 1
С-соон	5 0 1 0 0 2 0 0	8 1 5 2 4
CCH ₂ CH ₃	5 0 1 0 0 2 0 0	1 8 5 3 7 4

[0125]

【表10】

	1	T
チオフェン誘導体	剂量(mg/kg)	抑制率(%)
	1	1 8
, /_cch-	1 0	1 6
I—(S)—CCH3	100	2 3
	200	2 6
	1 0	1 5
CI CCH	* 50	3 7
CI—(S)—CCH3	*100	(51)
	*200	(81)
	1 0	. 8
	5 0	19
s	1 0 0	2 5
	*200	
	1 0	2 4
	50	4 3
1—// 1—1	100	4 2 ·
`s´	2 0 0	4 2
	500	2 7
	1 0	2 1
	5.0	3 3
S -Br	100	∴ 3 4
	200	3 4

[0126]

【表11】

チオフェン誘導体	剂量(mg/kg)	抑制率 (%)
Br—\(\sigma_S\)—Br	1 0 5 0 * 1 0 0 * 2 0 0	2 0 3 0 (6 7) (7 3)
Br Br	10 * 50 *100 *200	2 4 (6 1) (8 1) (9 5)
Br Br Br	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0	2 0 1 4 1 0 1 8
cı—(s)—cı	10 * 50 *100	1 0 (4 5) (7 4)
вг—(S)—СНО	5 0 1 0 0 * 2 0 0	8 3 0 3 5
⟨ _S	1 0 5 0 1 0 0 2 0 0 5 0 0	1 0 1 1 1 9 5 0 3 6

注:抑制率が3%を越えた場合、顕著な抗水腫活性を有すると見なす。

*: 毒性があるようである。

40

【表12】

[0127]

山防風抽出物に係るインターフェロン誘発活性試験

	試料剤量	E t 2 (O可容物	H, O	可容物	n-Hex 溶	出液画分	EtOAd 出液i		E10H 液画	
.~.	血清 マウス 希釈倍数	0.1 mg	lmg	10mg	100 mg	ng	1 mg	1 :	ng.	1:	ng.
	4 8 16 32 64 128 256 512	- - + + +	 + ,+	+ + + + + + + + + + + + + + + + + + + +	+ + + + + + +	+ - + -	- - - - + +	+ -	- - - - - + -	+-+	1 - 1 - 1 + + -
	I F計算値 (L. U. /ml)	16× 1 0. 2 = 8 0	$ \begin{array}{c} 1 \\ 128 \times \frac{1}{0.2} \\ = 6 4 0 \end{array} $	0	0	$ \begin{array}{c} 1 \\ 128 \times \frac{1}{0.2} \\ = 6 4 0 \end{array} $	$64 \times \frac{1}{0.2}$ $= 3 2 0$	128	1 - × 0. 2 4 0	64× = 3	1 0. 2 2 0

注: $IF(ラボラトリー ユニット/nl)=A\times B$ A:穴内において、50%より少ない細胞がウィルスに感染された場合、穴内に添加した血清液の最高希釈倍数

B:1/穴内に添加した血清希釈液量 (ml)

n-Hex溶出液画分は、ポリチオフェン化合物a, b, c, dを含む。 EtOAc溶出液画分は、ポリチオフェン化合物e, f, g, h, iを含む

EtOH溶出液画分は、ポリチオフェン化合物jを含む。

[0128]

【表13】

[0/129]

No. 3

合成チオフェン系化合物に係る生物活性検測結果

G/M Cell T-Cell	G/	′M	Сe	1	1 '	r-	С	e	1	ì	
-----------------	----	----	----	---	-----	----	---	---	---	---	--

(骨髄から) (ひ臓から)

化合物	設度	Act. インデックス	Act. インデッタス
№ 1 (_s)(_s) сно	10 μg/ml 1 μg/ml 0.1 μg/mi	1. 38567 2. 69897 1. 08016	1. 08134 1 01275 1, 29756
Nn 9		•	

Сн=снсоон	1 \(\mu g/\text{ml}\) 0. \(1 \(\mu g/\text{ml}\)	1. 59001 2. 31 122 1. 49453	1, 11335 1, 17061
-----------	--	-----------------------------------	----------------------

【表14】

No. 7 No. 7 $10 \mu \text{ g/ml}$ $1 \mu \text{ g/ml}$ $1 \mu \text{ g/ml}$ $1 \mu \text{ g/ml}$ $1 \mu \text{ g/ml}$	0. 61503 0. 66165 0. 12152	0. 93275 1. 54623 3. 60099
No. 8 No. 8 $I0 \mu g/ml$ $I \mu g/ml$ $I \mu g/ml$ $I \mu g/ml$	0. 82208 1. 78078 1. 33562	1. 92117 1. 93501 1. 82245
No. 9 CH ₃ 10 μ g/ml CH=CH-Ci c-CH, 1 μ g/ml O OH	1. 19032 1. 58837	1. 04911 0. 94606 1. 17593
Nα10 OCH ₃ 10 μ g/ml 1 μ g/ml OH=CH=CH—OH	1. 11679 1. 23538	0. 70072 0. 79308 1. 00708
Nα11 Nα11 OH=CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-C	1, 99390 1, 77040	0. 96830 0. 61366
Nα12 Nα12 10 μ g/ml 1 μ	1. 59747 2. 02695 1. 40294	0. 69153 0. 78724 1. 13418
Na13 $ \begin{array}{c} \text{Na13} \\ \text{C-CH=CH} \\ \text{S} \end{array} $ $ \begin{array}{c} 10 \mu \text{g/ml} \\ 1 \mu \text{g/ml} \end{array} $	1. 02274 1. 61993	0. 77960 0. 95703 0. 76464
Na14 V _S CH=CH-CCH(OCH ₂) ₂ 10 μg/ml 1 μg/ml 0 30	0. 52013 0. 38852	0, 79528 0, 83616
【表	15]	

[0130]

106

1	n	5	

100		100
No.15	1. 07562 1. 22991 0. 90274	0. 47875 1. 17394 1. 08177
OHC — S — CHO 0.1 μg/ml 1.μg/ml	1. 02717 1. 28943 1. 13611	1. 41244 1. 19396
No.17 10 μg/ml 1 μg/ml 1 μg/ml 0.1 μg/ml	1. 38698 1. 58199 0. 87300	0. 26402 0. 44967 0. 97216
No.18 $ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	1. 34370 1. 59354 1. 34150	1. 18306 1. 61768 0. 80177
No.19 O. 1 μg/ml No.19 O. 1 μg/ml	1. 96969 2. 68107 2. 10073	1. 25622 1. 22816 0. 84212
Nn20 10 μg/ml 1 μg/ml 1 μg/ml 0.1 μg/ml	1. 92896 1. 58775 1, 17211	1. 27235 0. 83798 1. 13667
No.21 $10 \mu \text{g/ml}$ $1 \mu \text{g/ml}$	1. 12426 0. 91394 0. 87916	1, 06133 0, 93013 1, 54280
No.22 10 μ g/ml 1 μ g/ml 30	3. 44820 2. 88312	•

[0131]

【表16】

107					108	3 Mil 7 , =
Į.	Nb23	10 μg/ml N 1 μg/ml O.1 μg/ml	0. 85001 1. 46072 0. 89534	1. 04615 1. 62540 1. 66646		
ис-√{_	Na24	10 μg/ml 1 μg/ml 0.1 μg/ml	1. 60515 1. 69135 1. 55039	1, 25060 1, 41831 1, 16228		
	Nb.25	10 µg/ml i µg/ml H 0.1 µg/ml	4, 99874 4, 90017 4, 65231	. 		
	№26 √ _S — Соон	10 μg/ml 1 μg/ml 0.1 μg/ml	2. 30172 2. 53587 1. 69505	1. 24683 1. 06895 1. 06600		
	No.27 1————————————————————————————————————	10μg/ml 1μg/ml 0.1μg/ml	2. 32175 2. 24982 1. 50722			
	Na28 CH=CH-COOE	10 µ g/ml l µ g/ml 0. l µ g/ml	3. 86843 5. 16154 4. 80503			
	No30 CH3 CH=CH-CH-C-CH OH OH	10μg/ml 1μg/ml 3 0.1 μg/ml	0. 59100 0. 90660 1. 40513			
(<u>1</u>)	No.31 - CH ₂ NH	【表 10 µ g, 1 µ g, 	ml	*		0. 79882 1. 45705 1. 23553
	No.32	10 \mu g, 1 \mu g, 0. 1 \mu g,	ml			0. 80565 1. 45430 1. 60137
\sqrt{s}	No33 — CH2N=CHCHCH OH	10 μg, 1 ₂ ΟΗ 1 μg, - 0, 1 μg,	/ml /ml /ml	1. 41155 1. 66912	·	1. 03516 1. 23227 1. 20161
	№34 Сн ₂ NHCH ₂ ÇHCH ₂	10 μg, 10 μ 1 μg,	/ml	0. 55830 0. 84330		2. 30425 1. 21408

[0132]

【手続補正書】 【提出日】平成3年10月30日 【手続補正1】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】請求項1 【補正方法】変更

曹 【数1】 項1 R³ R² R¹

(式中、 R,R^1,R^2,R^3,R^4 は、 H,OR^5 , (CHR^5) 』 OR^6 , CHO, CH (OR^5) 2, COR^5 , $COOR^5$ 。 $OCOR^5$, CN, NO 2, NR^6 R^6 , $CONR^5$ R^6 , $CH=N-R^5$, SR^6 , CSS^6 , $SOOR^5$, $CSOR^5$, CS2 R^5 , (CHR^5) 』 NR^6 R^7 , ND ゲン、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、未置換又は置換アリール基又はヘテロアリール基、 $(CHOR^5)$ 』 R^6 , $(CR^5=CR^6)$ 』 $-CR^7=CR^8$ R^9 , (C=C) 』 R^5 , (C=C) 』 $-(CR^5=CR^6)$ 』 R^7 を示し、 R^5 , R^6 , R^7 , R^8 , R^9 は、H, O R^{10} , (CHR^{10}) 』 OR^{11} , CHO, CH (OR^{10}) 2, COR^{10} , $COOR^{10}$, $OCOR^{10}$, R^{11} , $R^$

はヘテロアリール基を示し;n,n'は0,1,2,3であり、m,m'は0,1,2,3,4,5,6である)を有するチオフェン系化合物及びその薬理的に許容できる塩類よりなり、免疫調節、消炎、抗ウイルス、抗腫瘍、或いは制癌に使用されることを特徴とする医薬。

下記一般式(I)、

【手続補正2】

【補正内容】

【請求項1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0008

【補正方法】変更

【補正内容】

[8000]

【数2】

M.N. Zemtsova, P.L. Trakhtenberg, A.E. Lipkin and T.B., Ryskina, Khim Farm Zh., 7(8), 13(1973)

 R^1 , $R^2 = NO_2$, CHO

R = H, Me, Et

K.I. Vakhreeva, A.E. Lipkin, T.B. Ryskina, and N.I. Skachkova, Khim-Farm. Zh, 7(3), 24(1973)

$$X = 10^{100} \times 10^{10} \times$$

K.I. Vakhreeva, M.G.
Viderker, P.I. Buchin,
A.E. Lipkin and T.B.
Ryskina, Khim-Farm, Zh,
6(1), 24(1972)

 $\dot{X} = H, 5'-NO_2, 3'-NO_2$

R = o-Cl, o-Br, o-OMe, o-, m-, p-Me, o-, p-OH, o-, m-, p-CO₂HC₆H₄-, derivatives, Pyridyl, Ph. 1,3.4-Triazol-1-yl

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0032 【補正方法】変更

【補正内容】

【0032】農薬としてのチオフェン化合物の活性は、 かって広汎に研究されてきた(D'Auria et 1987, J. Org. Chem. Vol. 5 2, No. 23, 5244) がヒトに対して消炎、制 癌、抗腫瘍、免疫調節等の薬理学上の活性を有するかに ついては、まだ研究されていない。上記山防風(Ech inops grijisii)を下記実施例に述べた 異なる溶剤により抽出してシリカゲルクロマトグラフィ ーにより抽出物をその薬理学上の活性について分析した 結果、極性溶剤、例えば酢酸エチル、エタノールにより 抽出した抽出物、及びクロマトグラフィーによって得ら れた溶出物は、いずれも顕著な活性を有することが分か った。上記抽出物及び溶出物に含まれる化学成分につい てそれぞれ分離して分析した結果、それが以下の数式で 表されるポリチオフェンを有することが解明された。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0039 【補正方法】変更 【補正内容】

【OO39】 (式中、R,R¹,R²,R³,R⁴ は、H,OR⁵,(CHR⁵) m OR6, CHO, CH (OR5) 2, COR5, COOR5, OCOR5, CN, NO2, NR5 R6, C ONR^5R^6 , $CH=N-R^5$, SR^5 , CSR^5 , $SOOR^5$, $CSOR^5$, CS_2R^5 , $(CHR^5)_m$ NR⁶ R⁷,ハロゲン、アルキル基、アルケニル基、アルキニ ル基、未置換又は置換アリール基又はヘテロアリール 基、 $(CHOR^5)$ m R^6 , $(CR^5=CR^6)$ m $-CR^7=CR^8R^9$, $(C\equiv C)$ m R^5 , (C \equiv C) $_{m}$ -(CR 5 =CR 6) $_{m}$ 'R 7 を示し、R 5 , R 6 , R 7 , R 8 , R9は、H,OR10,(CHR10)m OR11,CHO,CH(OR10)2,COR10,COO R¹⁰,OCOR¹⁰,CONR¹⁰ R¹¹,NO2,CN,ハロゲン、エポキシ、PO (OR10)2,NR10 R11,アルキル基、アルケニル基、アルキニ ル基、未置換又は置換アリール基又はヘテロアリール基 を示し、R⁸及びR⁹は<u>又は</u>-COO-C(R¹⁰)z-OCOを示し;R¹⁰,R 11 は II. アルキル基、アルカノル基、未置換又は置換ア リル基又はヘテロアリール基を示し:n.n'は0.1.2.3 で あり、m,m'は0,1,2,3,4,5,6 である) なお、本発明は、 薬理的に許容できる上記化合物の塩類にも係わる。

【手続補正5】

【補正対象事類名】明細書 【補正対象項目名】0126 【補正方法】変更 【補正内容】 【0126】 【表11】

	<u> </u>	
チオフェン誘導体	剂量 (mg/kg)	抑制率(%)
	1 0	2 0
·	5 0	30
	*100	(67)
	*200	(73)
	1 0	2 4
	* 50	(6.1)
	*100	(81)
	*200	(95)
	1 0	2 0
· ····································	5 0	1 4
	100	10
·	200	18
	1.0	1 0 m 1 m
	* 50	(45)
	*100	(74)
	5 0	8
	100	3 0
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	*200	3 5
	10	1 0
• .	5 0	1 1
	100	1-9
	200	5 0
	500	3 6
· .		

注:抑制率が30%を越えた場合、顕著な抗水腫活性を有すると見なす。

*:毒性があるようである。

技術表示箇所

フロントページの続き

(51) Int. C1.	5	識別記号	庁内整 理	里番号	FΙ
C 0 7 D	333/12				
	333/16				
	333/18				
	333/20	w *,			
	333/22		•		
• 4,	333/24			χ	
	333/28				•
	333/38				
	333/40				
- 4	333/54				
	333/76				
	339/08.				
	409/06	303		•	
		307			
		309			
	493/10		.C		•

(72)発明者 呉 榮 燦

台湾台北市石牌路二段三-四號7エフ(番 地なし)